

PCT/JP2004/008950

日 本 国 特 許 庁
JAPAN PATENT OFFICE

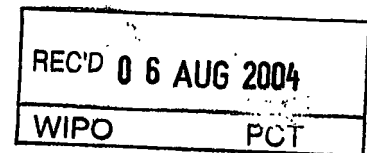
18.06.2004

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

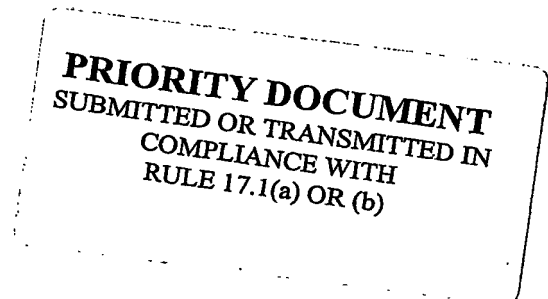
This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 2 0 0 3 年 6 月 1 8 日
Date of Application:

出 願 番 号 特 願 2 0 0 3 - 1 7 3 9 3 3
Application Number:
[ST. 10/C]: [J P 2 0 0 3 - 1 7 3 9 3 3]



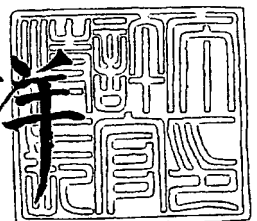
出 願 人 日 立 化 成 工 業 株 式 有 限 公 司
Applicant(s):



2 0 0 4 年 7 月 2 2 日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

小 川 洋



出証番号 出証特 2 0 0 4 - 3 0 6 3 8 8 1

【書類名】 特許願

【整理番号】 HTK-745

【提出日】 平成15年 6月18日

【あて先】 特許庁長官殿

【国際特許分類】 H05B

【発明の名称】 金属配位化合物を含有する高分子共重合体およびこれを用いた有機エレクトロルミネセンス素子

【請求項の数】 6

【発明者】

【住所又は居所】 茨城県つくば市和台 4 8 日立化成工業株式会社 総合
研究所内

【氏名】 森下 芳伊

【発明者】

【住所又は居所】 茨城県つくば市和台 4 8 日立化成工業株式会社 総合
研究所内

【氏名】 野村 理行

【発明者】

【住所又は居所】 茨城県つくば市和台 4 8 日立化成工業株式会社 総合
研究所内

【氏名】 津田 義博

【特許出願人】

【識別番号】 000004455

【氏名又は名称】 日立化成工業株式会社

【代理人】

【識別番号】 100083806

【弁理士】

【氏名又は名称】 三好 秀和

【電話番号】 03-3504-3075

【選任した代理人】

【識別番号】 100068342

【弁理士】

【氏名又は名称】 三好 保男

【選任した代理人】

【識別番号】 100100712

【弁理士】

【氏名又は名称】 岩▲崎▼ 幸邦

【選任した代理人】

【識別番号】 100087365

【弁理士】

【氏名又は名称】 栗原 彰

【選任した代理人】

【識別番号】 100100929

【弁理士】

【氏名又は名称】 川又 澄雄

【選任した代理人】

【識別番号】 100095500

【弁理士】

【氏名又は名称】 伊藤 正和

【選任した代理人】

【識別番号】 100101247

【弁理士】

【氏名又は名称】 高橋 俊一

【選任した代理人】

【識別番号】 100098327

【弁理士】

【氏名又は名称】 高松 俊雄

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 001982

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 0302311

【プルーフの要否】 要

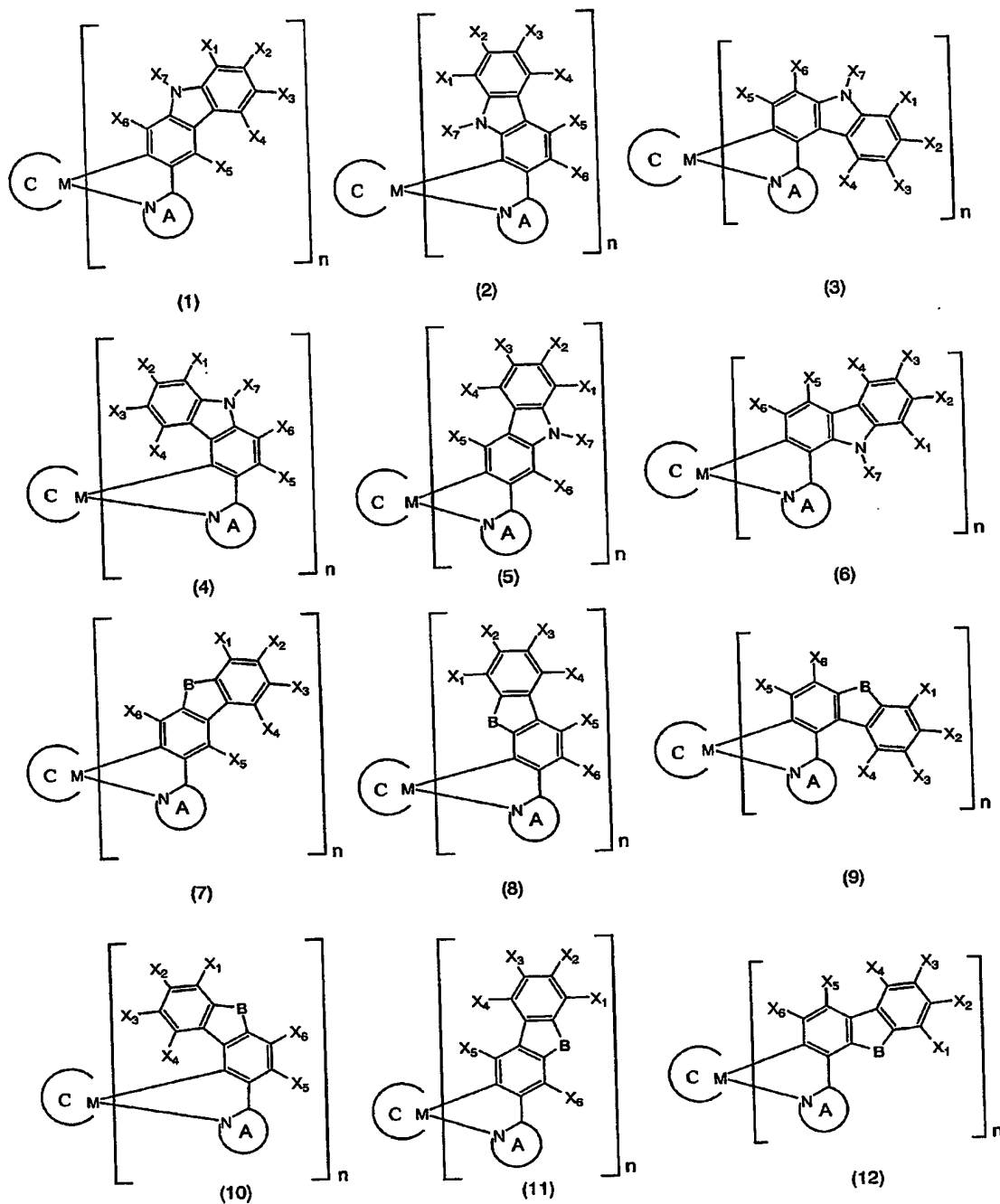
【書類名】 明細書

【発明の名称】 金属配位化合物を含有する高分子共重合体およびこれを用いた
有機エレクトロルミネセンス素子

【特許請求の範囲】

【請求項 1】 式 (1) ~ 式 (12) :

【化1】



B : $>O$, $>S$, $>C=O$, $>SO_2$, $>CR_2$

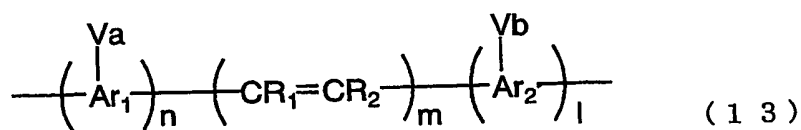
(式中、MはIr、Rh、Ru、Os、PdまたはPtであり、nは1または2である。環AはMに結合した窒素原子を含む環状化合物である。X₁～X₇およ

びRはそれぞれ独立に $-R^1$ 、 $-OR^2$ 、 $-SR^3$ 、 $-OCOR^4$ 、 $-COOR^5$ 、 $-SiR^6R^7R^8$ 、および $-NR^9R^{10}$ （ただし、 $R^1 \sim R^{10}$ は水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、炭素数1～22個の直鎖、環状もしくは分岐アルキル基又はそれらの水素原子の一部もしくは全部がハロゲン原子で置換されたハロゲン置換アルキル基、炭素数6～30個のアリール基、炭素数2～30個のヘテロアリール基もしくは炭素数7～30個のアラルキル基又はそれらの水素原子の一部もしくは全部がハロゲン原子で置換されたハロゲン置換アリール基、ハロゲン置換ヘテロアリール基、ハロゲン置換アラルキル基を表し、 $R^1 \sim R^{10}$ はそれぞれ同一であっても異なってもよい。）からなる群から選択される置換基であって、また、 $X_1 \sim X_7$ は同一であっても異なってもよく、環Aは $X_1 \sim X_7$ で定義される基と同様の置換基を有していてもよい。環CはMに結合した化合物であって、式(14)で表される結合基と結合する化合物である。環Cは $X_1 \sim X_7$ で定義される基と同様の置換基を有していてもよい。

で表されるいずれかの金属配位化合物モノマー単位と

置換又は非置換であってもよい下記一般式(13)で表される共役モノマー単位

【化2】



(式中、 Ar_1 及び Ar_2 は2価のアリーレン及び／又はヘテロアリーレンを表す。複数のV、 R_1 及び R_2 は、それぞれ独立に $-R^1$ 、 $-OR^2$ 、 $-SR^3$ 、 $-OCOR^4$ 、 $-COOR^5$ および $-SiR^6R^7R^8$ （ただし、 $R^1 \sim R^8$ は、炭素数1～22個の直鎖、環状もしくは分岐アルキル基、または、炭素数2～30個のアリール基もしくはヘテロアリール基を表す）からなる群から選択される置換基であって、それぞれは同一であっても異なってもよい、アリーレンもしくはヘテロアリーレン残基中の置換可能な位置に結合した置換基であり、

a 及び b は各々独立に 0 以上の整数である。n、m、l はそれぞれ独立に 0 または 1 であり、n、m、l が同時に 0 となることはない。) で表されるモノマー単位と、

を含む共重合体であって、

前記各モノマー単位を結合する基が、式 (14) :

【化 3】

— (G) b — (14)

(式中、G は —O—、—R—O—R—、—S—、—NR—、—CR₂—、—SiR₂—、—SiR₂—O—SiR₂—、および —SiR₂—O—SiR₂—O—SiR₂— (ここで、R は、炭素数 1~22 個の直鎖、環状もしくは分岐アルキル基、または、炭素数 2~30 個のアリール基もしくはヘテロアリール基を表す) からなる群から選択される 2 価の基であり、b は 0~1 の整数を表す) で表される結合基、

からなる金属配位化合物含有高分子共重合体。

【請求項 2】 前記式 (1) ~ (12) において、環 A が、X₁ ~ X₇ で定義される基と同様の置換基を有していてもよいピリジン、キノリン、ベンゾオキサゾール、ベンゾチアゾール、ベンゾイミダゾール、ベンゾトリアゾール、イミダゾール、ピラゾール、オキサゾール、チアゾール、トリアゾール、ベンゾピラゾールまたはトリアジンであることを特徴とする請求項 1 に記載の金属配位化合物含有高分子共重合体。

【請求項 3】 前記式 (1) ~ (12) において、X₁ ~ X₇、あるいは、環 A が有する X₁ ~ X₇ と同様に定義される置換基の少なくとも 1 つが、フッ素原子あるいはトリフルオロメチル基であることを特徴とする請求項 1 または 2 いずれかに記載の金属配位化合物含有高分子共重合体。

【請求項 4】 前記式 (1) ~ (12) の M がイリジウムであることを特徴とする請求項 1 ~ 3 いずれかに記載の金属配位化合物含有高分子共重合体。

【請求項 5】 請求項 1 ~ 4 いずれかに記載の金属配位化合物含有高分子共

重合体を、共役あるいは非共役ポリマーに混合させたポリマー組成物。

【請求項 6】 請求項 1～4 のいずれかに記載の金属配位化合物含有高分子共重合体、または請求項 5 記載のポリマー組成物を用いて作製された有機エレクトロルミネセンス素子。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明は、新規な金属配位化合物含有高分子共重合体およびそれを用いた有機エレクトロルミネセンス (EL) 素子に関する。

【0002】

【従来の技術】

エレクトロルミネセンス素子は、例えば、白熱ランプ、ガス充填ランプの代替えとして、大面積ソリッドステート光源用途に注目されている。一方で、フラットパネルディスプレイ (FPD) 分野における液晶ディスプレイを置き換えることのできる最有力の自発光ディスプレイとしても注目されている。特に、素子材料が有機材料によって構成されている有機エレクトロルミネセンス (EL) 素子は、低消費電力型のフルカラー FPD として製品化が進んでいる。中でも、有機材料が高分子材料により構成されている高分子型の有機 EL 素子は、真空系での成膜が必要な低分子型の有機 EL 素子と比較して、印刷やインクジェットなどの簡易成膜が可能なため、今後の大画面有機 EL ディスプレイには、不可欠な素子である。

【0003】

これまで、高分子型有機 EL 素子には、共役ポリマー、例えば、ポリ (p-フェニレンービニレン) (例えば、WO-A 第 90/13148 号参照) および非共役ポリマー (例えば、I. Sokolik ら., J. Appl. Phys. 1993. 74, 3584 参照) のいずれかのポリマー材料が使用されてきた。しかしながら、素子としての発光寿命が低く、フルカラーディスプレイを構築する上で、障害となっていた。

【0004】

これらの問題点を解決する目的で、近年、種々のポリフルオレン型およびポリ

(p-フェニレン)型の共役ポリマーを用いる高分子型有機EL素子が提案されているが、これらも安定性の面では、満足いくものは見出されていない。

【0005】

この問題を解決する一つ的手段として、励起三重項からのりん光を利用する素子の検討がなされている。励起三重項からのりん光を利用できれば、励起一重項からの蛍光を利用した場合より原理的に少なくとも3倍の発光量子収率が期待できる。さらに、エネルギー的に高い一重項からの三重項への項間交差による励起子の利用も考え合わせると、原理的には4倍、即ち100%の発光量子収率が期待できる。

【0006】

これまでの研究例としては、例えばM.A.Baldoら., Appl. Phys. Lett. 1999. 75. 4などがある。この文献では、以下に示す材料が用いられている。各材料の略称は以下の通りである。

Alq₃: アルミ-キノリノール錯体

α -NPD: N4, N4'-Di-naphthalen-1-yl-N4, N4'-diphenyl-biphenyl-4, 4'-diamine

CBP: 4, 4'-N, N'-dicarbazole-biphenyl

BCP: 2, 9-dimethyl-4, 7-diphenyl-1, 10-phenanthroline

Ir(ppy)₃: イリジウム-フェニルピリジン錯体

【0007】

他に、三重項からの発光を利用した例には、特開平11-329739号公報、特開平11-256148号公報、特開平8-319482号公報などがある。

【非特許文献1】

M.A.Baldoら., Appl. Phys. Lett. 1999. 75. 4

【特許文献1】

特開平11-329739号公報

【特許文献2】

特開平11-256148号公報

【特許文献3】

特開平 8-319482 号公報

【0008】

【発明が解決しようとする課題】

本発明は、上記した従来の問題に鑑み、色純度に優れる青色りん光発光を有する金属配位化合物を含む高分子共重合体を提供すること、また、青色から赤色に至る様々な色の発光を有し、駆動寿命の長い金属配位化合物を含む高分子共重合体を提供することを目的とする。

【0009】

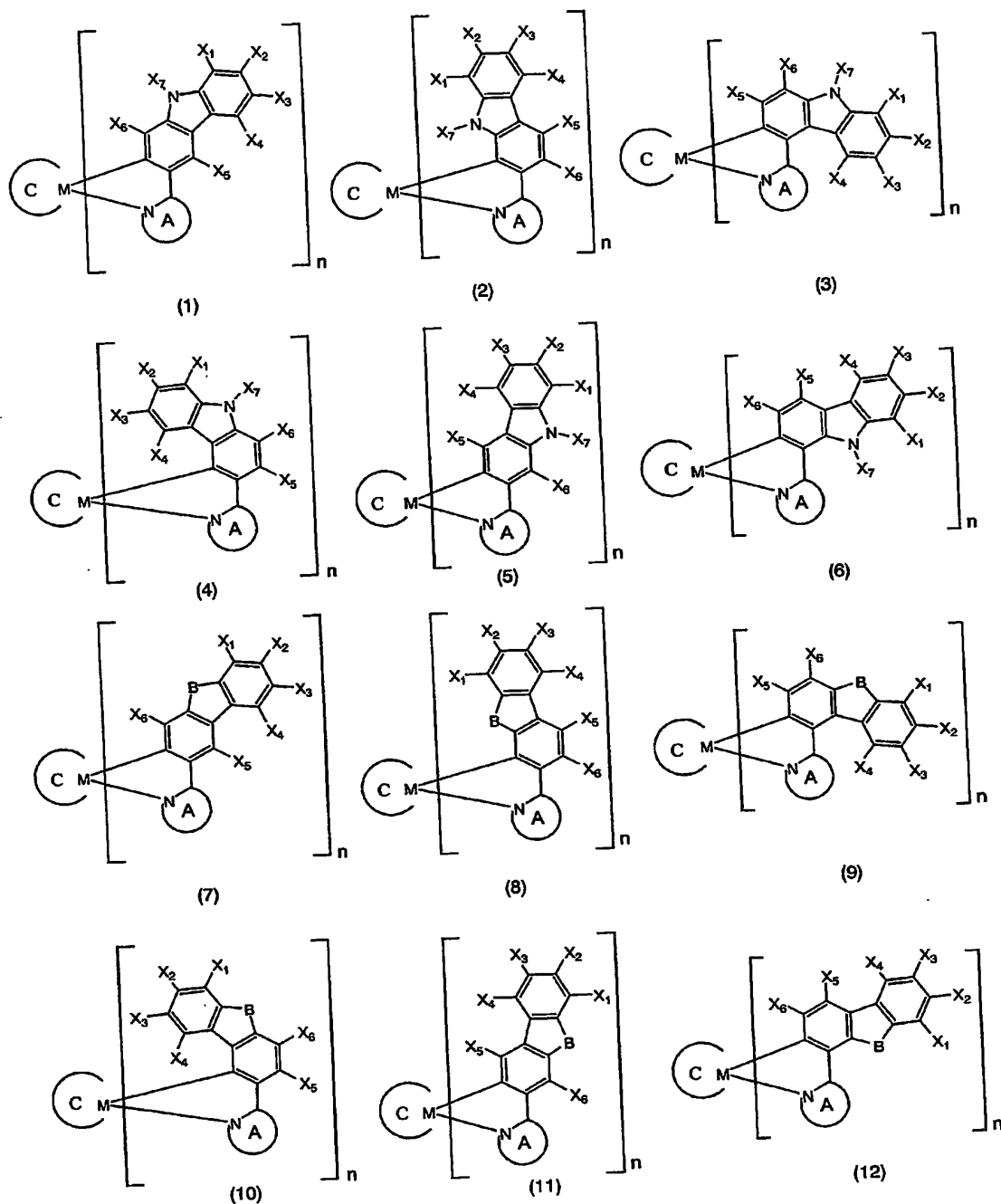
【課題を解決するための手段】

本発明者らは鋭意検討した結果、配位子としてカルバゾール誘導体に様々な置換基を導入した金属配位化合物を含有する高分子共重合体が、青色から赤色に至る発光色を有し、駆動寿命の長い金属配位化合物を含む高分子共重合体として優れた材料であることを見出し、本発明を完成するに至った。

【0010】

すなわち、本発明によれば、式(1)～式(12)：

【化4】



B: >O, >S, >C=O, >SO₂, >CR₂

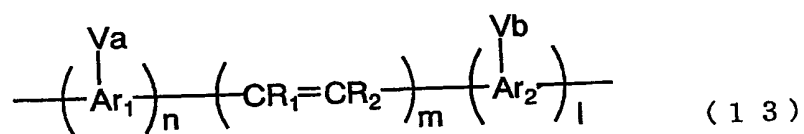
(式中、MはIr、Rh、Ru、Os、PdまたはPtであり、nは1または2である。環AはMに結合した窒素原子を含む環状化合物である。X₁～X₇および

びRはそれぞれ独立に $-R_1$ 、 $-OR_2$ 、 $-SR_3$ 、 $-OCOR_4$ 、 $-COOR_5$ 、 $-SiR_6R_7R_8$ 、および $-NR_9R_{10}$ （ただし、 $R_1 \sim R_{10}$ は水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、炭素数1～22個の直鎖、環状もしくは分岐アルキル基又はそれらの水素原子の一部もしくは全部がハロゲン原子で置換されたハロゲン置換アルキル基、炭素数6～30個のアリール基、炭素数2～30個のヘテロアリール基もしくは炭素数7～30個のアラルキル基又はそれらの水素原子の一部もしくは全部がハロゲン原子で置換されたハロゲン置換アリール基、ハロゲン置換ヘテロアリール基、ハロゲン置換アラルキル基を表し、 $R_1 \sim R_{10}$ はそれぞれ同一であっても異なってもよい。）からなる群から選択される置換基であって、また、 $X_1 \sim X_7$ は同一であっても異なってもよく、環Aは $X_1 \sim X_7$ で定義される基と同様の置換基を有していてもよい。環CはMに結合した化合物であって、式(14)で表される結合基と結合する化合物である。環Cは $X_1 \sim X_7$ で定義される基と同様の置換基を有していてもよい。

)
で表されるいずれかの金属配位化合物モノマー単位と

置換又は非置換であってもよい下記一般式(13)で表される共役モノマー単位

【化5】



(式中、 Ar_1 及び Ar_2 は2価のアリーレン及び／又はヘテロアリーレンを表す。複数個のV、 R_1 及び R_2 は、それぞれ独立に $-R_1$ 、 $-OR_2$ 、 $-SR_3$ 、 $-OCOR_4$ 、 $-COOR_5$ および $-SiR_6R_7R_8$ （ただし、 $R_1 \sim R_8$ は、炭素数1～22個の直鎖、環状もしくは分岐アルキル基、または、炭素数2～30個のアリール基もしくはヘテロアリール基を表す）からなる群から選択される置換基であって、それぞれは同一であっても異なってもよい、アリーレンもしくはヘテロアリーレン残基中の置換可能な位置に結合した置換基であり、

a 及び b は各々独立に 0 以上の整数である。n、m、l はそれぞれ独立に 0 または 1 であり、n、m、l が同時に 0 となることはない。) で表されるモノマー単位と、

を含む共重合体であって、

前記各モノマー単位を結合する基が、式 (14) :

【化 6】

— (G) b — (14)

(式中、G は —O—、—R—O—R—、—S—、—NR—、—CR₂—、—SiR₂—、—SiR₂—O—SiR₂—、および —SiR₂—O—SiR₂—O—SiR₂— (ここで、R は、炭素数 1~22 個の直鎖、環状もしくは分岐アルキル基、または、炭素数 2~30 個のアリール基もしくはヘテロアリール基を表す) からなる群から選択される 2 価の基であり、b は 0~1 の整数を表す) で表される結合基、

からなる金属配位化合物含有高分子共重合体を提供することを目的とする。ここで、金属配位化合物モノマー単位の X₁~X₇、R における R¹~R¹⁰ は置換基を有していてもよく、置換基の例として、ハロゲン原子、シアノ基、アルデヒド基、アミノ基、アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、カルボキシ基、スルホン酸基、ニトロ基等を挙げることができる。これらの置換基は、さらにハロゲン原子、メチル基等によって置換されていてもよい。

【0011】

本発明の金属配位化合物含有高分子共重合体は、前記式 (1) ~ (12) において、環 A が、X₁~X₇ で定義される基と同様の置換基を有していてもよいピリジン、キノリン、ベンゾオキサゾール、ベンゾチアゾール、ベンゾイミダゾール、ベンゾトリアゾール、イミダゾール、ピラゾール、オキサゾール、チアゾール、トリアゾール、ベンゾピラゾールまたはトリアジンであることが好ましい。

【0012】

また、本発明は、前記金属配位化合物含有高分子共重合体、又は、共役あるい

は非共役ポリマーに混合させたポリマー組成物を用いて作製された有機エレクトロルミネセンス素子を提供することを目的とする。

【0013】

また、本発明は、前記金属配位化合物含有高分子共重合体を用いて作製された有機エレクトロルミネセンス素子を提供することを目的とする。

【0014】

【発明の実施の形態】

有機ELにおいて、青色から赤色に至るりん光発光を得るためには、最低励起状態のエネルギーレベルを変えることが必要である。また、一般に励起三重項状態の寿命が励起一重項の寿命に比べて長く、分子が高エネルギー状態に長く留まるため、周辺物質との反応、分子自体の構造変化、励起子同士の反応などが起こるため、りん光発光素子の駆動寿命が短かったのではないかと考えられている。

【0015】

そこで、本発明者らは種々の検討を行い、前記式(1)～(12)で示される金属配位化合物モノマー単位を含む高分子共重合体が、青色から赤色に至るりん光発光を有し、駆動寿命も長いりん光発光材料となることを見出した。

【0016】

前記式(1)～(12)で示される金属配位化合物モノマー単位を含む高分子共重合体のうち、環Aが、 $X_1 \sim X_7$ で定義される基と同様の置換基を有していてもよいピリジン、キノリン、ベンゾオキサゾール、ベンゾチアゾール、ベンゾイミダゾール、ベンゾトリアゾール、イミダゾール、ピラゾール、オキサゾール、チアゾール、トリアゾール、ベンゾピラゾールまたはトリアジンであることが好ましく、 $X_1 \sim X_7$ で定義される基と同様の置換基を有していても良いピリジン、キノリンであることがより好ましい。

【0017】

本発明に用いた金属配位化合物は、りん光性発光を有するものであり、最低励起状態は三重項MLCT (Metal-to-Ligand charge transfer) 励起状態か、 $\pi-\pi^*$ 励起状態であると考えられる。これらの状態から基底状態に遷移するときにりん光性発光が生じる。

【0018】

本発明の発光材料のりん光量子収率は0.1から0.9と高い値が得られ、りん光寿命は1～60 μ sであった。りん光寿命が短いことは、有機EL素子にしたときに発光効率の高効率化の条件となる。つまり、りん光寿命が長いと、励起三重項状態でいる分子の割合が多くなり、高電流密度において、T-Tアニヒレーションに基づく発光効率の低下が生じる。本発明の金属配位化合物を含む高分子共重合体は、りん光発光効率が高く発光寿命も短いので有機EL素子の発光材料に適した材料である。

【0019】

また、金属配位化合物を含む高分子共重合体は、前記式(1)～(12)で示される金属配位化合物モノマー単位の置換基を様々に変えることにより、最低励起状態のエネルギーレベルが変化し、青色から赤色発光を有する有機ELの発光材料として適している。

【0020】

【合成方法の詳細な説明】

以下、本発明の金属配位化合物を含む高分子共重合体の実施例を用いながら詳細に説明する。

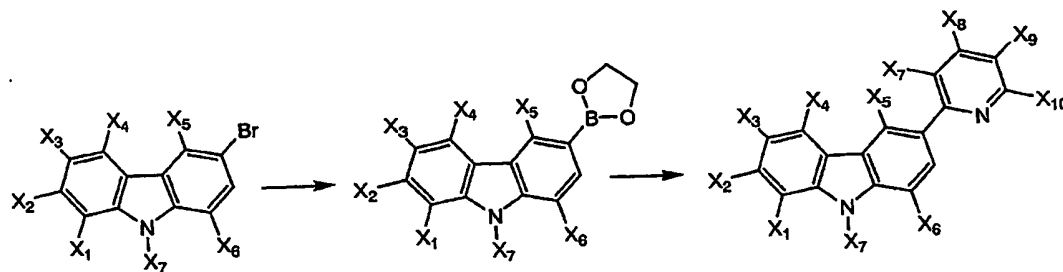
【0021】

本発明の金属配位化合物を含む高分子共重合体に用いる金属配位化合物モノマー単位は、種々の当業者公知の合成法により製造できる。例えば、S.Lamanskyら., J. Am. Chem. Soc. 2001. 123. に記載されている方法を用いることができる。本発明で用いられる前記式(1)～(12)で示される金属配位化合物モノマー単位の合成経路の一例(環Aが置換ピリジンの場合)をイリジウム配位化合物モノマー単位を例として示す。なお、ここで説明するのは、以下表1に示した(2)に関するものであるが、他の例示化合物についてもほぼ同じ方法で合成することができる。

【0022】

(配位子L₁の合成)

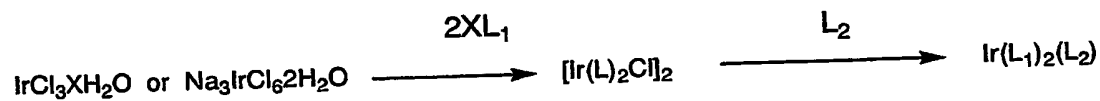
【化 7】



【0023】

(イリジウム錯体モノマー単位の合成)

【化 8】



ここで、 L_2 は金属M（上記の場合、イリジウム）に結合した化合物であって高分子共重合体と結合する環C化合物である。

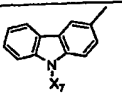
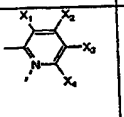
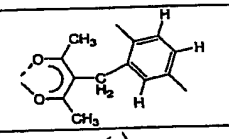
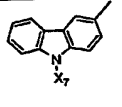
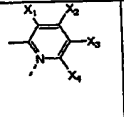
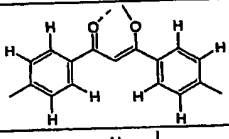
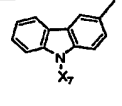
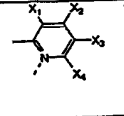
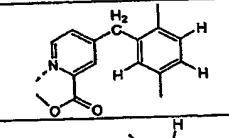
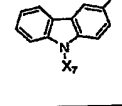
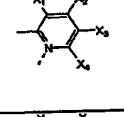
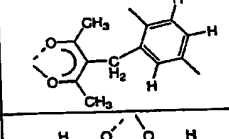
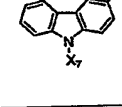
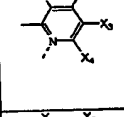
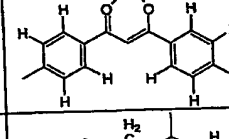
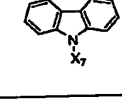
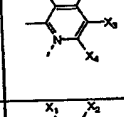
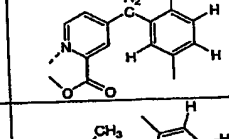
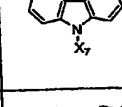
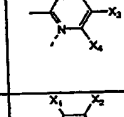
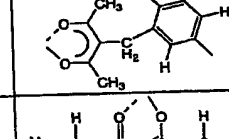
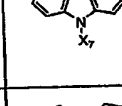
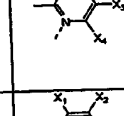
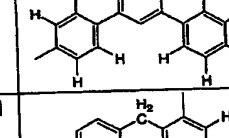
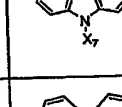
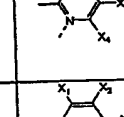
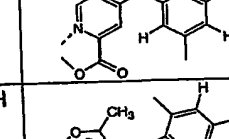
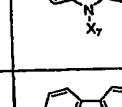
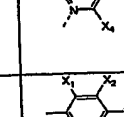
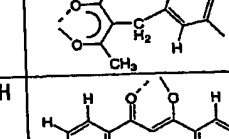
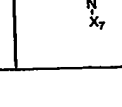

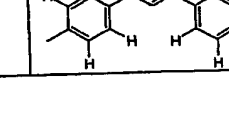
【0024】

金属配位化合物モノマー単位の具体例として、下記に例示化合物を示すが、これらに限定されるものではない。

【金属配位化合物の例示】

【表 1】

表 1

No	M	n	カルバゾール 単位	X ₇	環 A	X ₁	X ₂	X ₃	X ₄	環 C (L ₂)
(1)	Ir	2		CH ₃		H	H	H	H	
(2)	Ir	2		CH ₃		H	H	H	H	
(3)	Ir	2		CH ₃		H	H	H	H	
(4)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	CF ₃	H	H	
(5)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	CF ₃	H	H	
(6)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	CF ₃	H	H	
(7)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CF ₃	H	
(8)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CF ₃	H	
(9)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CF ₃	H	
(10)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	NO ₂	H	
(11)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	NO ₂	H	

(12)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	NO ₂	H	
(13)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	F	H	
(14)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	F	H	
(15)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	F	H	
(16)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CN	H	
(17)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CN	H	
(18)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CN	H	
(19)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	H	H	
(20)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	H	H	
(21)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	H	H	
(22)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	CF ₃	H	H	
(23)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	CF ₃	H	H	

(24)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	CF ₃	H	H	
(25)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	CF ₃	H	
(26)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	CF ₃	H	
(27)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	CF ₃	H	
(28)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	NO ₂	H	
(29)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	NO ₂	H	
(30)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	NO ₂	H	
(31)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	F	H	
(32)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	F	H	
(33)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	F	H	
(34)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	CN	H	
(35)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	CN	H	

(36)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	CN	H	
(37)	Ir	2		CH ₃		H	H	H	H	
(38)	Ir	2		CH ₃		H	H	H	H	
(39)	Ir	2		CH ₃		H	H	H	H	
(40)	Ir	2		CH ₃		H	CF ₃	H	H	
(41)	Ir	2		CH ₃		H	CF ₃	H	H	
(42)	Ir	2		CH ₃		H	CF ₃	H	H	
(43)	Ir	2		CH ₃		H	H	CF ₃	H	
(44)	Ir	2		CH ₃		H	H	CF ₃	H	
(45)	Ir	2		CH ₃		H	H	CF ₃	H	
(46)	Ir	2		CH ₃		H	H	NO ₂	H	
(47)	Ir	2		CH ₃		H	H	NO ₂	H	

(48)	Ir	2		CH ₃		H	H	NO ₂	H	
(49)	Ir	2		CH ₃		H	H	F	H	
(50)	Ir	2		CH ₃		H	H	F	H	
(51)	Ir	2		CH ₃		H	H	F	H	
(52)	Ir	2		CH ₃		H	H	CN	H	
(53)	Ir	2		CH ₃		H	H	CN	H	
(54)	Ir	2		CH ₃		H	H	CN	H	
(55)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	H	H	
(56)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	H	H	
(57)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	H	H	
(58)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	CF ₃	H	H	
(59)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	CF ₃	H	H	

(60)	Ir	2		CH_2CF_3		H	CF_3	H	H	
(61)	Ir	2		CH_2CF_3		H	H	CF_3	H	
(62)	Ir	2		CH_2CF_3		H	H	CF_3	H	
(63)	Ir	2		CH_2CF_3		H	H	CF_3	H	
(64)	Ir	2		CH_2CF_3		H	H	NO_2	H	
(65)	Ir	2		CH_2CF_3		H	H	NO_2	H	
(66)	Ir	2		CH_2CF_3		H	H	NO_2	H	
(67)	Ir	2		CH_2CF_3		H	H	F	H	
(68)	Ir	2		CH_2CF_3		H	H	F	H	
(69)	Ir	2		CH_2CF_3		H	H	F	H	
(70)	Ir	2		CH_2CF_3		H	H	CN	H	
(71)	Ir	2		CH_2CF_3		H	H	CN	H	

(72)	Ir	2		CH_2CF_3		H	H	CN	H	
(73)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	H	H	
(74)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	H	H	
(75)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	H	H	
(76)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	CF_3	H	H	
(77)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	CF_3	H	H	
(78)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	CF_3	H	H	
(79)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	CF_3	H	
(80)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	CF_3	H	
(81)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	CF_3	H	
(82)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	NO_2	H	
(83)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	NO_2	H	

(84)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	NO_2	H	
(85)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	F	H	
(86)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	F	H	
(87)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	F	H	
(88)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	CN	H	
(89)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	CN	H	
(90)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	CN	H	
(91)	Rh	2		C_2H_5		H	CF_3	H	H	
(92)	Rh	2		C_2H_5		H	CF_3	H	H	
(93)	Rh	2		C_2H_5		H	CF_3	H	H	
(94)	Ru	2		C_2H_5		H	CF_3	H	H	
(95)	Ru	2		C_2H_5		H	CF_3	H	H	

(96)	Ru	2		C ₂ H ₅		H	CF ₃	H	H	
(97)	Os	2		C ₂ H ₅		H	CF ₃	H	H	
(98)	Os	2		C ₂ H ₅		H	CF ₃	H	H	
(99)	Os	2		C ₂ H ₅		H	CF ₃	H	H	
(100)	Pd	1		C ₂ H ₅		H	CF ₃	H	H	
(101)	Pd	1		C ₂ H ₅		H	CF ₃	H	H	
(102)	Pt	1		C ₂ H ₅		H	CF ₃	H	H	
(103)	Pt	1		C ₂ H ₅		H	CF ₃	H	H	
(104)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	
(105)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	

(106)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	
(107)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CF ₃	H	
(108)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CF ₃	H	
(109)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CF ₃	H	
(110)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	
(111)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	
(112)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	
(113)	Ir	2		C ₂ H ₅		H		-	-	
(114)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	H	H	

(116)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	
(117)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	
(118)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	
(119)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	
(120)	Ir	2		C ₂ H ₅		H		-	-	
(121)	Ir	2		CH ₂ CF ₃		H	H	H	H	
(122)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	
(123)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	
(124)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	

(125)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	
-------	----	---	--	-------------------------------	--	---	---	---	---	--

(138)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(139)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(140)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	CH ₃	H	H	
(141)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	CH ₃	H	H	
(142)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	CH ₃	H	H	
(143)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CH ₃	H	
(144)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CH ₃	H	
(145)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CH ₃	H	
(146)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	OCH ₃	
(147)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	OCH ₃	
(148)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	OCH ₃	
(149)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(150)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(151)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	N(CH ₃) ₂	H	

【0025】

【表 2】

表 2

No	M	n	カルバゾール 単位	X ₇	環 A	X ₁	X ₂	X ₃	X ₄	環 C (L ₂)
(125)	Ir	2		CH ₃		H	H	H	H	
(126)	Ir	2		CH ₃		H	H	H	H	
(127)	Ir	2		CH ₃		H	H	H	H	
(128)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	CH ₃	H	H	
(129)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	CH ₃	H	H	
(130)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	CH ₃	H	H	
(131)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CH ₃	H	
(132)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CH ₃	H	
(133)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CH ₃	H	
(134)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	OCH ₃	
(135)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	OCH ₃	
(136)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	OCH ₃	
(137)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	N(CH ₃) ₂	H	

(152)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	CH ₃	H	H	
(153)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	CH ₃	H	H	
(154)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	CH ₃	H	H	
(155)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	CH ₃	H	
(156)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	CH ₃	H	
(157)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	CH ₃	H	
(158)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	H	OCH ₃	
(159)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	H	OCH ₃	
(160)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	H	OCH ₃	
(161)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(162)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(163)	Ir	2		$t\text{-C}_4\text{H}_9$		H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(164)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	
(165)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	

(166)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	H	
(167)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	CH ₃	H	H	
(168)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	CH ₃	H	H	
(169)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	CH ₃	H	H	
(170)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CH ₃	H	
(171)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CH ₃	H	
(172)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CH ₃	H	
(173)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	OCH ₃	
(174)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	OCH ₃	
(175)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	H	OCH ₃	
(176)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(177)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(178)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(179)	Ir	2				H	H	H	H	

(180)	Ir	2				H	H	H	H	
(181)	Ir	2				H	H	H	H	
(182)	Ir	2				H	CH ₃	H	H	
(183)	Ir	2				H	CH ₃	H	H	
(184)	Ir	2				H	CH ₃	H	H	
(185)	Ir	2				H	H	CH ₃	H	
(186)	Ir	2				H	H	CH ₃	H	
(187)	Ir	2				H	H	CH ₃	H	
(188)	Ir	2				H	H	H	OCH ₃	
(189)	Ir	2				H	H	H	OCH ₃	
(190)	Ir	2				H	H	H	OCH ₃	
(191)	Ir	2				H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(192)	Ir	2				H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(193)	Ir	2				H	H	N(CH ₃) ₂	H	

(194)	Ir	2				H	H	H	H	
(195)	Ir	2				H	H	H	H	
(196)	Ir	2				H	H	H	H	
(197)	Ir	2				H	CH ₃	H	H	
(198)	Ir	2				H	CH ₃	H	H	
(199)	Ir	2				H	CH ₃	H	H	
(200)	Ir	2				H	H	CH ₃	H	
(201)	Ir	2				H	H	CH ₃	H	
(202)	Ir	2				H	H	CH ₃	H	
(203)	Ir	2				H	H	H	OCH ₃	
(204)	Ir	2				H	H	H	OCH ₃	
(205)	Ir	2				H	H	H	OCH ₃	
(206)	Ir	2				H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(207)	Ir	2				H	H	N(CH ₃) ₂	H	

(208)	Ir	2				H	H	$N(CH_3)_2$	H	
(209)	Ir	2				H	H	H	H	
(210)	Ir	2				H	H	H	H	
(211)	Ir	2				H	H	H	H	
(212)	Ir	2				H	CH ₃	H	H	
(213)	Ir	2				H	CH ₃	H	H	
(214)	Ir	2				H	CH ₃	H	H	
(215)	Ir	2				H	H	CH ₃	H	
(216)	Ir	2				H	H	CH ₃	H	
(217)	Ir	2				H	H	CH ₃	H	
(218)	Ir	2				H	H	H	OCH ₃	
(219)	Ir	2				H	H	H	OCH ₃	
(220)	Ir	2				H	H	H	OCH ₃	
(221)	Ir	2				H	H	$N(CH_3)_2$	H	

(222)	Ir	2				H	H	$N(CH_3)_2$	H	
(223)	Ir	2				H	H	$N(CH_3)_2$	H	
(224)	Rh	2		C_2H_5		H	H	CH_3	H	
(225)	Rh	2		C_2H_5		H	H	CH_3	H	
(226)	Rh	2		C_2H_5		H	H	CH_3	H	
(227)	Ru	2		C_2H_5		H	H	CH_3	H	
(228)	Ru	2		C_2H_5		H	H	CH_3	H	
(229)	Ru	2		C_2H_5		H	H	CH_3	H	
(230)	Os	2		C_2H_5		H	H	CH_3	H	
(231)	Os	2		C_2H_5		H	H	CH_3	H	
(232)	Os	2		C_2H_5		H	H	CH_3	H	
(233)	Pd	1		C_2H_5		H	H	CH_3	H	

(234)	Pd	1		C ₂ H ₅		H	H	CH ₃	H	
(235)	Pt	1		C ₂ H ₅		H	H	CH ₃	H	
(236)	Pt	1		C ₂ H ₅		H	H	CH ₃	H	
(237)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	CH ₃	H	H	
(238)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	CH ₃	H	H	
(239)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	CH ₃	H	H	
(240)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CH ₃	H	
(241)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CH ₃	H	
(242)	Ir	2		C ₂ H ₅		H	H	CH ₃	H	
(243)	Ir	2				H	H	H	H	
(244)	Ir	2				H	H	H	H	
(245)	Ir	2				H	H	H	H	

(246)	Ir	2				H		-	-	
(247)	Ir	2				H	H	H	H	
(248)	Ir	2				H	H	H	H	
(249)	Ir	2				H	H	H	H	
(250)	Ir	2				H	H	H	H	
(251)	Ir	2				H	H	H	H	
(252)	Ir	2				H		-	-	

【 0 0 2 6 】

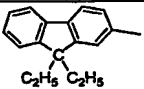
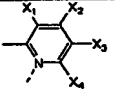
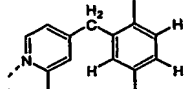
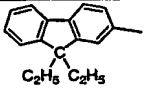
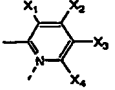
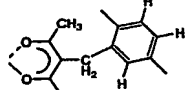
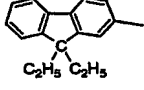
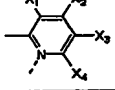
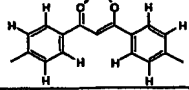
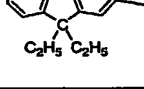
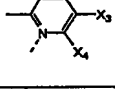
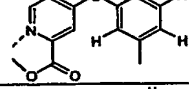
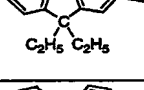
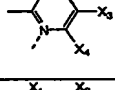
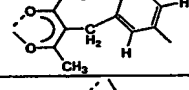
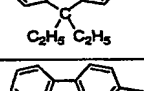
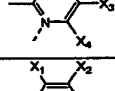
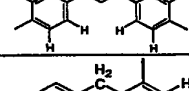

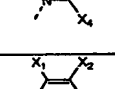
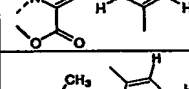
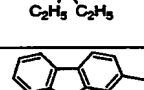
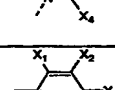
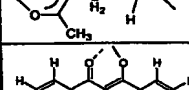
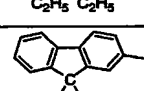
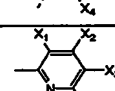
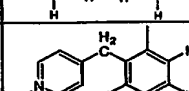
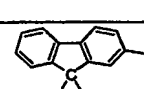
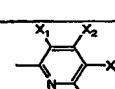
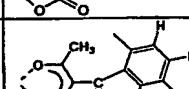
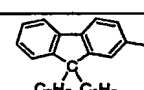
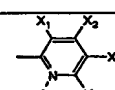
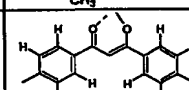
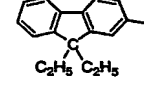
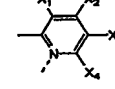
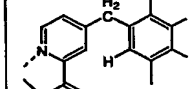
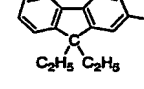
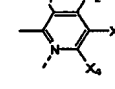
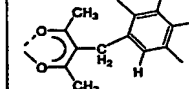
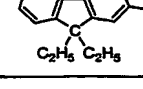
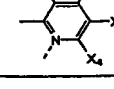
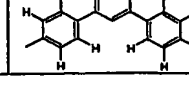



【表 3】

表 3

No	M	n	縮合環 単位	環 A	X ₁	X ₂	X ₃	X ₄	環 C (L ₂)
(253)	Ir	2			H	H	H	H	
(254)	Ir	2			H	H	H	H	
(255)	Ir	2			H	H	H	H	
(256)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(257)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(258)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(259)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(260)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(261)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(262)	Ir	2			H	H	H	OCH ₃	
(263)	Ir	2			H	H	H	OCH ₃	
(264)	Ir	2			H	H	H	OCH ₃	
(265)	Ir	2			H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(266)	Ir	2			H	H	N(CH ₃) ₂	H	

(267)	Ir	2			H	H	$N(CH_3)_2$	H	
(268)	Ir	2			H	CF_3	H	H	
(269)	Ir	2			H	CF_3	H	H	
(270)	Ir	2			H	CF_3	H	H	
(271)	Ir	2			H	H	CF_3	H	
(272)	Ir	2			H	H	CF_3	H	
(273)	Ir	2			H	H	CF_3	H	
(274)	Ir	2			H	H	NO_2	H	
(275)	Ir	2			H	H	NO_2	H	
(276)	Ir	2			H	H	NO_2	H	
(277)	Ir	2			H	H	F	H	
(278)	Ir	2			H	H	F	H	
(279)	Ir	2			H	H	F	H	
(280)	Ir	2			H	H	CN	H	
(281)	Ir	2			H	H	CN	H	

(282)	Ir	2			H	H	CN	H	
(283)	Ir	2			H	H	H	H	
(284)	Ir	2			H	H	H	H	
(285)	Ir	2			H	H	H	H	
(286)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(287)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(288)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(289)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(290)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(291)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(292)	Ir	2			H	H	H	OCH ₃	
(293)	Ir	2			H	H	H	OCH ₃	
(294)	Ir	2			H	H	H	OCH ₃	
(295)	Ir	2			H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(296)	Ir	2			H	H	N(CH ₃) ₂	H	

(297)	Ir	2			H	H	$N(CH_3)_2$	H	
(298)	Ir	2			H	CF_3	H	H	
(299)	Ir	2			H	CF_3	H	H	
(300)	Ir	2			H	CF_3	H	H	
(301)	Ir	2			H	H	CF_3	H	
(302)	Ir	2			H	H	CF_3	H	
(303)	Ir	2			H	H	CF_3	H	
(304)	Ir	2			H	H	NO_2	H	
(305)	Ir	3			H	H	NO_2	H	
(306)	Ir	2			H	H	NO_2	H	
(307)	Ir	2			H	H	F	H	
(308)	Ir	2			H	H	F	H	
(309)	Ir	2			H	H	F	H	
(310)	Ir	2			H	H	CN	H	
(311)	Ir	2			H	H	CN	H	

(312)	Ir	2			H	H	CN	H	
(313)	Ir	2			H	H	H	H	
(314)	Ir	2			H	H	H	H	
(315)	Ir	2			H	H	H	H	
(316)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(317)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(318)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(319)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(320)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(321)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(322)	Ir	2			H	H	H	OCH ₃	
(323)	Ir	2			H	H	H	OCH ₃	

(324)	Ir	2			H	H	H	OCH ₃	
(325)	Ir	2			H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(326)	Ir	2			H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(327)	Ir	2			H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(328)	Ir	2			H	CF ₃	H	H	
(329)	Ir	2			H	CF ₃	H	H	
(330)	Ir	2			H	CF ₃	H	H	
(331)	Ir	2			H	H	CF ₃	H	
(332)	Ir	2			H	H	CF ₃	H	
(333)	Ir	2			H	H	CF ₃	H	
(334)	Ir	2			H	H	NO ₂	H	
(335)	Ir	2			H	H	NO ₂	H	

(336)	Ir	2			H	H	NO ₂	H	
(337)	Ir	2			H	H	F	H	
(338)	Ir	2			H	H	F	H	
(339)	Ir	2			H	H	F	H	
(340)	Ir	2			H	H	CN	H	
(341)	Ir	2			H	H	CN	H	
(342)	Ir	2			H	H	CN	H	
(343)	Ir	2			H	H	H	H	
(344)	Ir	2			H	H	H	H	
(345)	Ir	2			H	H	H	H	
(346)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(347)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	

(348)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(349)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(350)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(351)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(352)	Ir	2			H	H	H	H	
(353)	Ir	2			H	H	H	H	
(354)	Ir	2			H	H	H	H	
(355)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(356)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(357)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(358)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(359)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	

(360)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(361)	Ir	2			H	H	H	OCH ₃	
(362)	Ir	2			H	H	H	OCH ₃	
(363)	Ir	2			H	H	H	OCH ₃	
(364)	Ir	2			H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(365)	Ir	2			H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(366)	Ir	2			H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(367)	Ir	2			H	CF ₃	H	H	
(368)	Ir	3			H	CF ₃	H	H	
(369)	Ir	2			H	CF ₃	H	H	
(370)	Ir	2			H	H	CF ₃	H	
(371)	Ir	2			H	H	CF ₃	H	

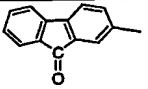
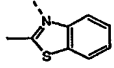
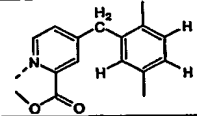
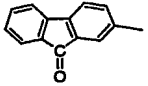
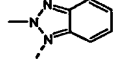
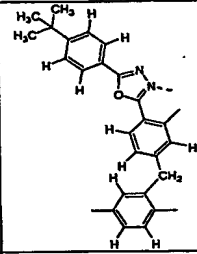
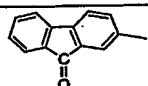
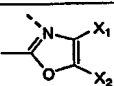

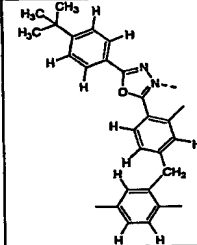
(372)	Ir	2			H	H	CF ₃	H	
(373)	Ir	2			H	H	NO ₂	H	
(374)	Ir	2			H	H	NO ₂	H	
(375)	Ir	2			H	H	NO ₂	H	
(376)	Ir	2			H	H	F	H	
(377)	Ir	2			H	H	F	H	
(378)	Ir	2			H	H	F	H	
(379)	Ir	2			H	H	CN	H	
(380)	Ir	2			H	H	CN	H	
(381)	Ir	2			H	H	CN	H	
(382)	Ir	2			H	H	H	H	
(383)	Ir	2			H	H	H	H	
(384)	Ir	2			H	H	H	H	
(385)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(386)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	

(387)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(388)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(389)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(390)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(391)	Ir	2			H	H	H	OCH ₃	
(392)	Ir	2			H	H	H	OCH ₃	
(393)	Ir	2			H	H	H	OCH ₃	
(394)	Ir	2			H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(395)	Ir	2			H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(396)	Ir	2			H	H	N(CH ₃) ₂	H	
(397)	Ir	2			H	CF ₃	H	H	
(398)	Ir	2			H	CF ₃	H	H	
(399)	Ir	2			H	CF ₃	H	H	
(400)	Ir	2			H	H	CF ₃	H	
(401)	Ir	3			H	H	CF ₃	H	

(402)	Ir	2			H	H	CF ₃	H	
(403)	Ir	2			H	H	NO ₂	H	
(404)	Ir	2			H	H	NO ₂	H	
(405)	Ir	2			H	H	NO ₂	H	
(406)	Ir	2			H	H	F	H	
(407)	Ir	2			H	H	F	H	
(408)	Ir	2			H	H	F	H	
(409)	Ir	2			H	H	CN	H	
(410)	Ir	2			H	H	CN	H	
(411)	Ir	2			H	H	CN	H	
(412)	Ir	2			H	H	H	H	
(413)	Ir	2			H	H	H	H	
(414)	Ir	2			H	H	H	H	
(415)	Rh	2			H	H	CH ₃	H	
(416)	Rh	2			H	H	CH ₃	H	

(417)	Rh	2			H	H	CH ₃	H	
(418)	Ru	2			H	H	CH ₃	H	
(419)	Ru	2			H	H	CH ₃	H	
(420)	Ru	2			H	H	CH ₃	H	
(421)	Os	2			H	H	CH ₃	H	
(422)	Os	2			H	H	CH ₃	H	
(423)	Os	2			H	H	CH ₃	H	
(424)	Pd	1			H	H	CH ₃	H	
(425)	Pd	1			H	H	CH ₃	H	
(426)	Pt	1			H	H	CH ₃	H	
(427)	Pt	1			H	H	CH ₃	H	
(428)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(429)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	

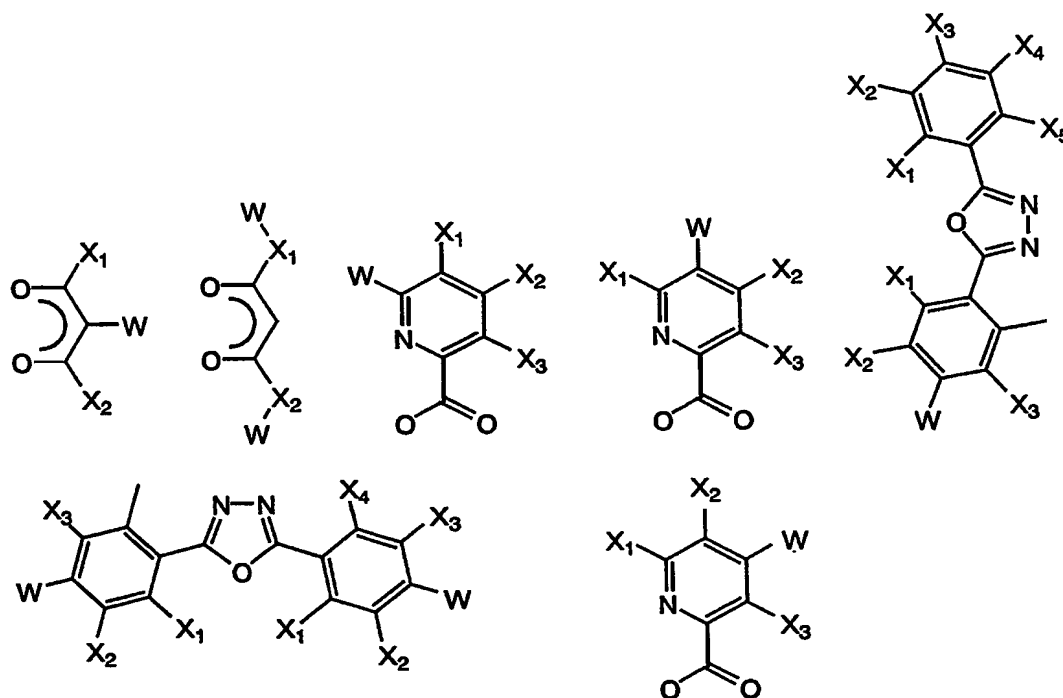
(430)	Ir	2			H	CH ₃	H	H	
(431)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(432)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(433)	Ir	2			H	H	CH ₃	H	
(434)	Ir	2			H	H	H	H	
(435)	Ir	3			H	H	H	H	
(436)	Ir	3			H	H	H	H	
(437)	Ir	2			H		-	-	
(438)	Ir	2			H	H	H	H	
(439)	Ir	2			H	H	H	H	
(440)	Ir	2			H	H	H	H	

(441)	Ir	2			H	H	H	H	
(442)	Ir	2			H	H	H	H	
(443)	Ir	2			H		-	-	

【0027】

金属が Ir、Rh、Ru、Os の場合で、 $n=2$ の場合、金属 M に結合するもう一つの配位子である環 C は、以下に示す構造を有する化合物のいずれかであることが好ましい。

【化9】



Wは、その他モノマー単位と反応して高分子共重合体を形成する2価から6価の基である。Wとしては、例えば、下記の $X_1 \sim X_5$ と同様の置換基であって、式(14)で表される結合基と結合する2価から6価の基を挙げることができる。

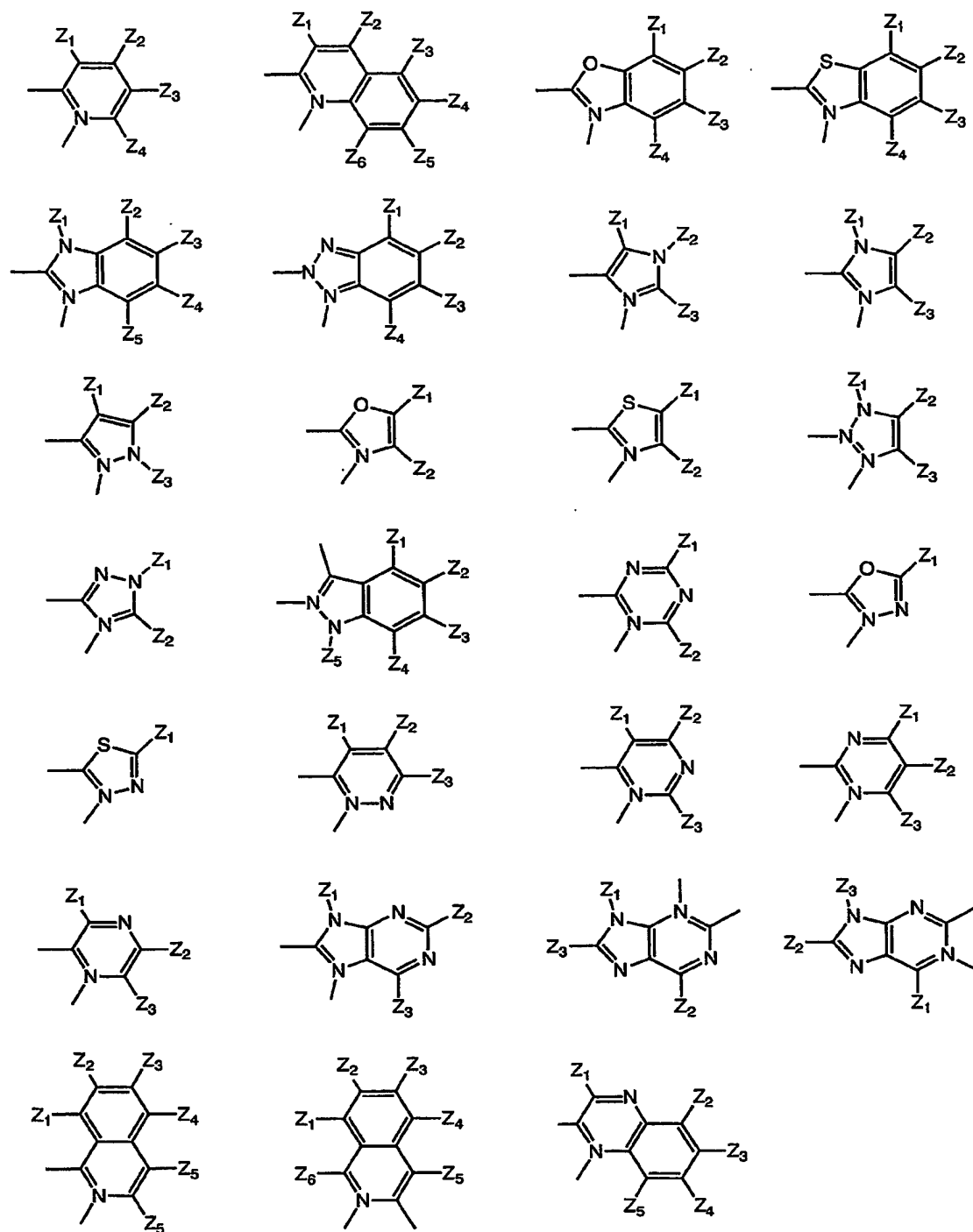
$X_1 \sim X_5$ は $-R^1$ 、 $-OR^2$ 、 $-SR^3$ 、 $-OCOR^4$ 、 $-COOR^5$ 、 $-SiR^6R^7R^8$ 、および $-NR^9R^{10}$ （ただし、 $R^1 \sim R^{10}$ は水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、炭素数1～22個の直鎖、環状もしくは分岐アルキル基又はそれらの水素原子の一部もしくは全部がハロゲン原子で置換されたハロゲン置換アルキル基、炭素数6～30個のアリール基、炭素数2～30個のヘテロアリール基もしくは炭素数7～30個のアラルキル基又はそれらの水素原子の一部もしくは全部がハロゲン原子で置換されたハロゲン置換アリール基、ハロゲン置換ヘテロアリール基、ハロゲン置換アラルキル基を表し、 $R^1 \sim R^{10}$ はそれぞれ同一であっても異なってもよい。）からなる群から選択される置換基であり、また、 $X_1 \sim X_5$ は同一であっても異なっても良い。ここで、 $R^1 \sim R^{10}$ は置換基を有していてもよく、置換基の例として、ハロゲン原

子、シアノ基、アルデヒド基、アミノ基、アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、カルボキシ基、スルホン酸基、ニトロ基等を挙げることができる。これらの置換基は、さらにハロゲン原子、メチル基等によって置換されていてもよい。

【0028】

また、環Aは以下に示す構造を有する環状化合物のいずれかであることが好ましく、より好ましくはピリジン、キノリン、ベンゾオキサゾール、ベンゾチアゾール、ベンゾイミダゾール、ベンゾトリアゾール、イミダゾール、ピラゾール、オキサゾール、チアゾール、トリアゾール、ベンゾピラゾールまたはトリアジンである。

【化10】



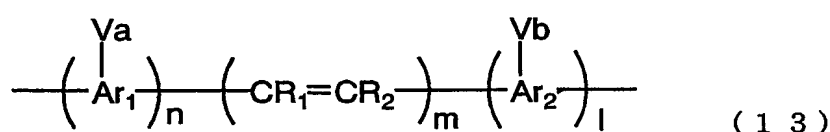
(ここでZ₁～Z₆は、それぞれ独立に-R¹、-OR²、-SR³、-OCOR⁴、-COOR⁵、-SiR⁶R⁷R⁸、および-NR⁹R¹⁰ (ただし、R¹～R¹⁰は水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、炭素数1～22個の直鎖、環状もしくは分岐アルキル基又はそれらの水素原子の一部もしくは全部

がハロゲン原子で置換されたハロゲン置換アルキル基、炭素数6～30個のアリール基、炭素数2～30個のヘテロアリール基もしくは炭素数7～30個のアラルキル基又はそれらの水素原子の一部もしくは全部がハロゲン原子で置換されたハロゲン置換アリール基、ハロゲン置換ヘテロアリール基、ハロゲン置換アラルキル基を表し、 $R^1 \sim R^{10}$ はそれぞれ同一であっても異なってもよい。) からなる群から選択される置換基であって、また、 $Z_1 \sim Z_6$ は、それぞれ同一であっても異なってもよい。) ここで、 $R^1 \sim R^{10}$ は置換基を有していてもよく、置換基の例として、ハロゲン原子、シアノ基、アルデヒド基、アミノ基、アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、カルボキシ基、スルホン酸基、ニトロ基等を挙げることができる。これらの置換基は、さらにハロゲン原子、メチル基等によって置換されていてもよい。

【0029】

本発明の金属配位化合物を含む高分子共重合体は、式(1)～式(12)で表されるいずれかの金属配位化合物モノマー単位と、式(13)で表される置換又は非置換であってもよい

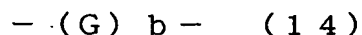
【化11】



(式中、 Ar_1 及び Ar_2 は2価のアリーレン及び／又はヘテロアリーレンを表す。複数個のV、 R_1 及び R_2 は、それぞれ独立に $-R^1$ 、 $-OR^2$ 、 $-SR^3$ 、 $-OCOR^4$ 、 $-COOR^5$ または $-SiR^6R^7R^8$ (ただし、 $R^1 \sim R^8$ は、炭素数1～22個の直鎖、環状もしくは分岐アルキル基、または、炭素数2～30個のアリール基もしくはヘテロアリール基を表す) からなる群から選択される置換基であって、それぞれは同一であっても異なってもよい、アリーレンもしくはヘテロアリーレン残基中の置換可能な位置に結合した置換基であり、a及びbは各々独立に0以上の整数である。n、m、lはそれぞれ独立に0または1であり、n、m、lが同時に0となることはない。) で表される共役モノマ

一単位と、前記各モノマー単位を結合する基として、式(14)：

【化12】



(式中、Gは $-O-$ 、 $-R-O-R-$ 、 $-S-$ 、 $-NR-$ 、 $-CR_2-$ 、 $-SiR_2-$ 、 $-SiR_2-O-SiR_2-$ 、および $-SiR_2-O-SiR_2-O-SiR_2-$ (ここで、Rは、炭素数1~22個の直鎖、環状もしくは分岐アルキル基、または、炭素数2~30個のアリール基もしくはヘテロアリール基を表す)からなる群から選択される2価の基であり、bは0~1の整数を表す)で表される結合基を主成分として含む共重合体である。

【0030】

本発明の金属配位化合物を含む高分子共重合体は、上記の各モノマー成分を少なくとも含んでいればよく、各モノマー単位は、いわゆるランダムコポリマーのように共重合体中にランダムに含まれていてもよいし、あるいはブロックコポリマーやグラフトコポリマーのように一部の特定のモノマー単位が局在して存在するような共重合体であってもよい。なお、上記の共重合体を構成する2種の各モノマー単位は、それぞれ一種類のモノマーであっても、2種類以上のモノマーが組み合わされたものであってもよい。

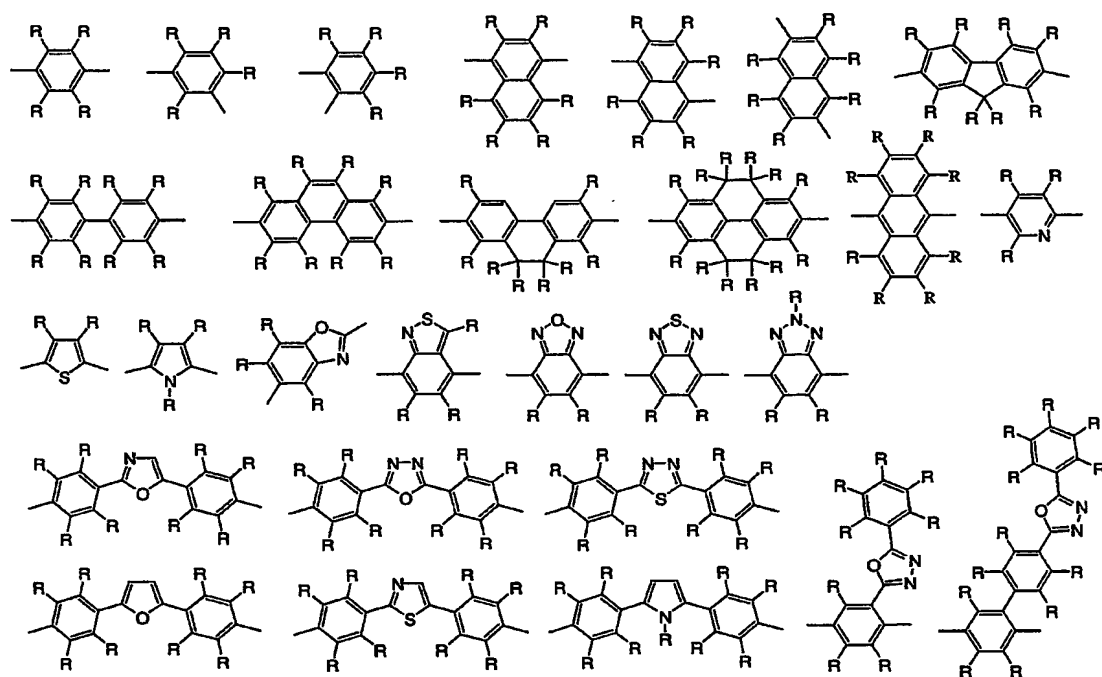
【0031】

また、上記の式(13)において、 Ar_1 及び Ar_2 は置換または非置換であってもよいアリーレン及び／又はヘテロアリーレン基である。このような置換または非置換であってもよいアリーレン及び／又はヘテロアリーレン基としては、ベンゼン、ビフェニル、ターフェニル、ナフタレン、アントラセン、テトラセン、フルオレン、フェナントレン、クリセン、ピリジン、ピラジン、キノリン、イソキノリン、アクリジン、フェナントロリン、フラン、ピロール、チオフェン、オキサゾール、オキサジアゾール、チアジアゾール、トリアゾール、ベンゾオキサゾール、ベンゾオキサジアゾール、ベンゾチアジアゾール、ベンゾトリアゾール、ベンゾチオフェンなどがあげられる。代表的な例としては、下記構造式で表

されるものなどがあげられる。

【0032】

【化13】



これらのアリーレン及び／又はヘテロアリーレンモノマー単位の置換基Rは、各々独立に $-R^1$ 、 $-OR^2$ 、 $-SR^3$ 、 $-OCOR^4$ 、 $-COOR^5$ または $-SiR^6R^7R^8$ （ただし、 $R^1 \sim R^8$ は、水素原子、炭素数1～22個の直鎖、環状もしくは分岐アルキル基、または、炭素数2～30個のアリール基もしくはヘテロアリール基を表す）からなる群から選択される置換基であって、それぞれは同一であっても異なってもよく、アリーレン及び／又はヘテロアリーレン骨格の置換可能な位置に結合した置換基である。

これらの置換基のうち、Rとしては、それぞれ独立して、未置換のもの、すなわち水素原子であるか、あるいは $-R^1$ で表されるアルキル基、アリール基、ヘテロアリール基が直接置換したもの、 $-OR^2$ で表される水酸基、アルコキシ基、アリールオキシ基、ヘテロアリールオキシ基が、重合反応性および耐熱性の点から好ましいものである。

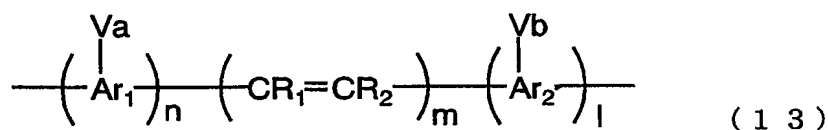
【0033】

また、上記の式(14)において、bが0の場合は単結合を意味している。これらのうち結合基としては、単結合または-O-が合成の簡便性の点で好ましい。-NR-、-CR₂-、-SiR₂-、-SiR₂-O-SiR₂-、または-SiR₂-O-SiR₂-O-SiR₂-におけるRとしては、炭素数1~22の直鎖、環状または分岐アルキル基が溶解性付与の観点から好ましく、炭素数1~6の直鎖アルキル基が重合反応性の点で特に好ましいものである。

【0034】

本発明で用いられる、式(13)：

【化14】



で表される共役モノマー単位、単独で、または2種類以上を組み合わせ用いることができる。

【0035】

本発明の式(13)のモノマー単位中、Ar₁及びAr₂は2価のアリーレン及び/又はヘテロアリーレンであり、複数個のV、R₁及びR₂は、それぞれ独立に-R¹、-OR²、-SR³、-OCOR⁴、-COOR⁵または-SiR⁶R⁷R⁸(ただし、R¹~R⁸は、炭素数1~22個の直鎖、環状もしくは分岐アルキル基、または、炭素数2~30個のアリール基もしくはヘテロアリール基を表す)からなる群から選択される置換基であって、それぞれは同一であっても異なってもよい、アリーレンもしくはヘテロアリーレン残基中の置換可能な位置に結合した置換基であり、a及びbは各々独立に0以上の整数である。n、m、lはそれぞれ独立に0または1であり、n、m、lが同時に0となることはない。)で表される。Ar₁、Ar₂はそれぞれ同一であっても、異なるものであってもよく、また、置換基Vが複数個置換している場合、これらの置換基はそれぞれ同一の置換基であっても異なる種類の置換基であってもよい。

【0036】

一方、置換基 V、 R_1 及び R_2 における $R^1 \sim R^8$ としては、それぞれ独立に、炭素数 1～22 個の直鎖アルキル基、環状アルキル基もしくは分岐アルキル基、または、炭素数 2～30 個のアリール基もしくはヘテロアリール基である。このような基としては、たとえば、メチル基、エチル基、プロピル基、シクロプロピル基、ブチル基、イソブチル基、シクロブチル基、ペンチル基、イソペンチル基、ネオペンチル基、シクロペンチル基、ヘキシル基、シクロヘキシル基、ヘプチル基、シクロヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基などの炭素数 1～22 個の直鎖アルキル基、環状アルキル基もしくは分岐アルキル基、また、フェニル基、ナフチル基、アントラセニル基、ビフェニル残基、ターフェニル残基、フラン残基、チオフエン残基、ピロール残基、オキサゾール残基、チアゾール残基、イミダゾール残基、ピリジン残基、ピリミジン残基、ピラジン残基、トリアジン残基、キノリン残基、キノキサリン残基などの炭素数 2～30 個のアリール基もしくはヘテロアリール基があげられる。

【0037】

本発明の式 (13) の共役モノマー単位中、V、 R_1 及び R_2 としては、それぞれ独立して、未置換のもの、すなわち水素原子であるか、あるいは $-R^1$ で表されるアルキル基、アリール基、ヘテロアリール基が直接置換したもの、あるいは $-OR^2$ で表されるアルコキシ基、アリールオキシ基が置換したものが、溶解性および耐熱性の点から好ましいものである。また、置換基数は、未置換の場合を含めて、a が 1 から 3 であるものが、重合反応性の点で好ましいものである。さらに、アリール基としては、置換もしくは未置換のフェニル基、置換もしくは未置換のフルオレン基などが好ましいものである。さらに、ヘテロアリール基としては、オキサジアゾール基、フェニルオキサジアゾール基、フェニルチアジアゾール基、ベンゾチアジアゾール基などが好ましいものである。

【0038】

本発明の金属配位化合物を含む高分子共重合体は、上記の 2 成分のモノマー単位を少なくとも含むものであるが、必要に応じて、これら以外のモノマー単位を「共重合モノマー単位」として、置換または非置換のトリフェニルアミン骨格を有するモノマー単位を含有させることができる。このようなトリフェニルアミン

骨格を有するモノマー単位としては、トリフェニルアミン、N-(4-ブチルフェニル)-N,N-ジフェニルアミン、N,N'-ジフェニル-N,N'-ビス(3-メチルフェニル)-[1,1'-ビフェニル]-4,4'-ジアミン、N,N'-ビス(3-メチルフェニル)-N,N'-ビス(2-ナフチル)-[1,1'-ビフェニル]-4,4'-ジアミンなどが、あげられる。なお、これらの芳香族性の環に置換可能な基としては、炭素数1~22のアルキル基、アルコキシ基などがあげられる。

【0039】

本発明の金属配位化合物を含む高分子共重合体中の全モノマー単位総数中の金属配位化合物モノマー単位の占めるモル分率は、0.1から30%が好ましく、0.5から20%がより好ましく、1から10%が最も好ましい。金属配位化合物モノマー単位が、0.1%未満であると発光色度が劣化しやすい傾向にあり、30%を超えると発光輝度が低くなる傾向にある。

【0040】

本発明の金属配位化合物を含む高分子共重合体中の全モノマー単位総数中の共役モノマー単位の占めるモル分率は、70から99.9%が好ましく、75から99.5%がより好ましく、80から99%が最も好ましい。共役モノマー単位が、70%未満であると発光輝度が低くなる傾向にあり、99.9%を超えると発光色度が劣化しやすい傾向にある。

【0041】

なお、本発明の金属配位化合物を含む高分子共重合体に共重合させることのできる置換または非置換のトリフェニルアミン骨格を有するモノマー単位、置換または非置換であってもよいアリーレン及び／又はヘテロアリーレンモノマー単位は、ポリマーの全モノマー単位総数中のモル分率で、0から49%であることが好ましい。

【0042】

本発明の金属配位化合物を含む高分子共重合体は、種々の当業者公知の合成法により製造できる。例えば、各モノマー単位を結合する基が無い場合には、ヤマモト (T. Yamamoto) らのBull. Chem. Soc. Jap., 51巻、7号、2091頁(1978)お

よびゼンバヤシ (M. Zembayashi) らのTet. Lett., 47巻4089頁(1977)に記載されている方法を用いることができるが、S u z u k iによりSynthetic Communications, Vol.11, No.7, p.513 (1981)において報告されている方法が共重合体の製造には、一般的である。この反応は、芳香族ボロン酸 (boronic acid) 誘導体と芳香族ハロゲン化物の間でP d触媒化クロスカップリング反応 (通常、「鈴木反応」と呼ばれる) を起こさしめるものであり、対応する芳香族環同士を結合する反応に用いることにより、本発明の金属配位化合物を含有する高分子共重合体を製造することができる。

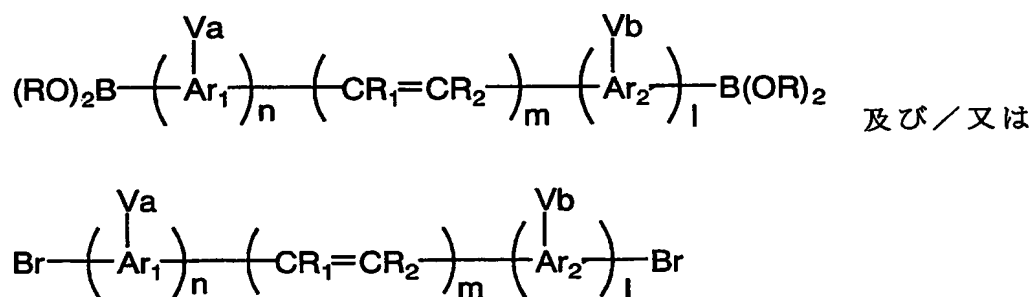
【0043】

また、この反応はP d (II) 塩もしくはP d (0) 錯体の形態の可溶性P d化合物を必要とする。芳香族反応体を基準として0.01～5モルパーセントのP d (P P h 3) 4、3級ホスフィンリガンドとのP d (O A c) 2錯体およびP d C l 2 (d p p f) 錯体が一般に好ましいP d源である。この反応は塩基も必要とし、水性アルカリカーボネートもしくはバイカーボネートが最も好ましい。また、相間移動触媒を用いて、非極性溶媒中で反応を促進することもできる。

【0044】

本発明のポリマーの場合には、例えば、具体的に、次式

【化15】



(式中、Rはメチル基、エチル基、プロピル基などの低級アルキル基、あるいは2個のRが互いに結合して環を形成するエチレン基、プロピレン基などの低級アルキレン基であり、A r 1、A r 2、V、a、b、n、m、lは前述のとおりのものである) で表される共役モノマー誘導体のジボロンエステル及び/又は共役

モノマー誘導体のジプロモ化合物と、ジプロモ金属配位化合物誘導体モノマーとを、パラジウム(0)触媒存在下、水溶性塩基により共重合させて製造することができる。

【0045】

各モノマー単位を結合する基がOの場合には、特開平9-136954号公報に記載されているようなジフルオロ共役モノマーとジヒドロキシ金属配位化合物誘導体モノマー、ジプロモ金属配位化合物誘導体モノマーとジヒドロキシ共役モノマー、またはジプロモ共役モノマーとジヒドロキシ金属配位化合物誘導体モノマーを塩基存在下、極性溶媒中で反応させることによって本発明の金属配位化合物を含む高分子共重合体を製造できる。この反応は、本発明の金属配位化合物を含む高分子共重合体を製造するための反応を、ジヒドロキシ化合物を脱プロトン化しうる塩基の存在下で行う。このような塩基としては、アルカリ及びアルカリ土類金属炭酸塩及び水酸化物、例えば、炭酸カリウム、水酸化カリウム、炭酸ナトリウム、水酸化ナトリウム等が挙げられる。ジヒドロキシ化合物の酸性度が低くて水酸化ナトリウムでは十分に脱プロトン化されない場合には、より強い塩基、例えば、水素化ナトリウム等の金属水素化物、ブチルリチウム、ナトリウムアミド等の金属アミドなどを用いてもよい。この塩基とジヒドロキシ化合物との反応時には、水が生成する。この水は、共沸蒸留により除去することができる。

【0046】

なお、本発明の金属配位化合物を含む高分子共重合体に共重合させることのできるその他のジヒドロキシ単量体の例としては、例えば、レゾルシン、ヒドロキノン、4, 4'-ジヒドロキシビフェニル、1, 3-ジヒドロキシナフタレン、2, 6-ジヒドロキシナフタレン、2, 7-ジヒドロキシナフタレン、3, 4'-ジヒドロキシビフェニル、3, 3'-ジヒドロキシビフェニル、2, 4-ジヒドロキシ安息香酸メチル、イソプロピリデンジフェノール(ビスフェノールA)、フェノールフタレイン、フェノール・レッド、1, 2-ジ(4-ヒドロキシフェニル)エタン、ジ(4-ヒドロキシフェニル)メタン、4, 4'-ジヒドロキシベンゾフェノン、N, N-ビス(4-ヒドロキシフェニル)-N-フェニルアミン、N, N'-ビス(4-ヒドロキシフェニル)-N, N'-ビス(3-メチ

ルフェニル) - [1, 1' - ビフェニル] - 4, 4' - ジアミン等が挙げられる。

【0047】

本発明の金属配位化合物含有高分子共重合体は、共役あるいは非共役ポリマーに混合させたポリマー組成物として用いることができる。ポリマー組成物として用いることができる共役あるいは非共役のポリマーとしては、例えば、置換または非置換であってもよいポリフェニレン誘導体、ポリフルオレン誘導体、ポリフェニレンビニレン誘導体、ポリチオフエン誘導体、ポリキノリン誘導体、ポリトリフェニルアミン誘導体、ポリビニルカルバゾール誘導体、ポリアニリン誘導体、ポリイミド誘導体、ポリアミドイミド誘導体、ポリカーボネート誘導体、ポリアクリル誘導体、ポリスチレン誘導体などが挙げられる。また、これら共役あるいは非共役のポリマーとしては、必要に応じてその他モノマー単位として、置換または非置換であってもよいアリーレン及び／又はヘテロアリーレンモノマー単位であるベンゼン、ビフェニル、ターフェニル、ナフタレン、アントラセン、テトラセン、フルオレン、フェナントレン、クリセン、ピリジン、ピラジン、キノリン、イソキノリン、アクリジン、フェナントロリン、フラン、ピロール、チオフエン、オキサゾール、オキサジアゾール、チアジアゾール、トリアゾール、ベンゾオキサゾール、ベンゾオキサジアゾール、ベンゾチアジアゾール、ベンゾトリアゾール、ベンゾチオフエンなど、置換または非置換のトリフェニルアミン骨格を有するモノマー単位であるトリフェニルアミン、N - (4 - ブチルフェニル) - N, N - ジフェニルアミン、N, N - ジフェニル - N, N' - ビス (3 - メチルフェニル) - [1, 1' - ビフェニル] - 4, 4' - ジアミン、N, N' - ビス (3 - メチルフェニル) - N, N' - ビス (2 - ナフチル) - [1, 1' - ビフェニル] - 4, 4' - ジアミンなどと共重合したものなどが挙げられる。

【0048】

本発明の金属配位化合物を含む高分子共重合体は、エレクトロルミネセンス素子の活性層材料として使用できる。活性層とは、層が電界の適用時に発光し得るもの (発光層) か、および／または、正および／または負の電荷の注入および／またはそれらの移動を改良するもの (電荷注入層または電荷移動層) を意味する

。

【0049】

本発明のポリマーをエレクトロルミネセンス素子の活性層材料として使用するためには、溶液から、または、フィルムの形状で基体に、当業者に公知の方法、例えば、インクジェット、キャスト、浸漬、印刷またはスピンコーティングなどを用いて積層することにより達成することができる。このような積層方法は、通常、 $-20 \sim +300^{\circ}\text{C}$ の温度範囲、好ましくは $10 \sim 100^{\circ}\text{C}$ 、特に好ましくは $15 \sim 50^{\circ}\text{C}$ で実施することができる。

【0050】

本発明のポリマーからなる本発明のエレクトロルミネセンス素子の一般構造は、米国特許第4,539,507号および米国特許第5,151,629号に記載されている。また、ポリマー含有のエレクトロルミネセンス素子については、例えば、国際公開WO第90/13148号または欧州特許公開第0443861号に記載されている。

【0051】

これらは通常、電極の少なくとも1つが透明であるカソードとアノードとの間に、エレクトロルミネセント層（発光層）を含むものである。さらに、1つ以上の電子注入層および／または電子移動層が、エレクトロルミネセント層（発光層）とカソードとの間に挿入され得るもので、および／または、1つ以上の正孔注入層および／または正孔移動相が、エレクトロルミネセント層（発光層）とアノードとの間に挿入され得るものである。カソード材料としては、例えば、Li、Ca、Mg、Al、In、Cs、Mg/Ag、LiFなどの金属または金属合金であるのが好ましい。アノードとしては、透明基体（例えば、ガラスまたは透明ポリマー）上に、金属（例えば、Au）または金属導電率を有する他の材料、例えば、酸化物（例えば、ITO：酸化インジウム／酸化錫）を使用することもできる。

【0052】

本発明を以下の実施例により説明するが、これらに限定されるものではない。

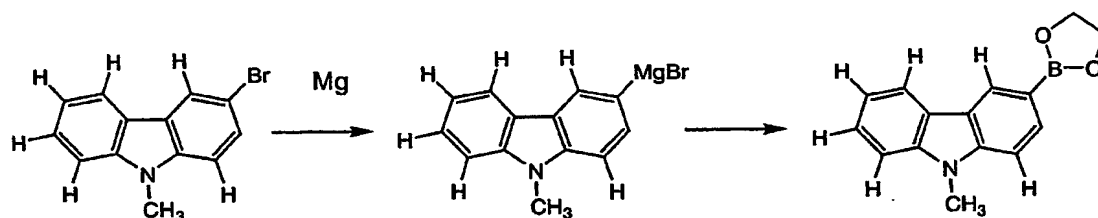
【0053】

【実施例】

実施例 1 金属配位化合物 (1) の合成

マグネシウム (1.9 g、80 mmol) の THF 混合物中に、3-ブロモ-9-メチルカルバゾール (30 mmol) の THF 溶液を、アルゴン気流下、よく攪拌しながら徐々に加え、グリニヤール試薬を調製した。得られたグリニヤール試薬を、トリメチルホウ酸エステル (300 mmol) の THF 溶液に -78°C でよく攪拌しながら、2 時間かけて徐々に滴下した後、2 日間室温で攪拌した。反応混合物を粉碎した氷を含有する 5 % 希硫酸中に注ぎ攪拌した。得られた水溶液をトルエンで抽出し、抽出物を濃縮したところ、無色の固体が得られた。得られた固体をトルエン/アセトン (1/2) から再結晶することにより、無色結晶としてカルバゾール誘導体ボロン酸が得られた (40%)。得られたカルバゾール誘導体ボロン酸 (12 mmol) と 1,2-エタングリオール (30 mmol) をトルエン中で 10 時間還流した後、トルエン/アセトン (1/4) から再結晶したところ、カルバゾール誘導体ボロンエステルが無色結晶として得られた。

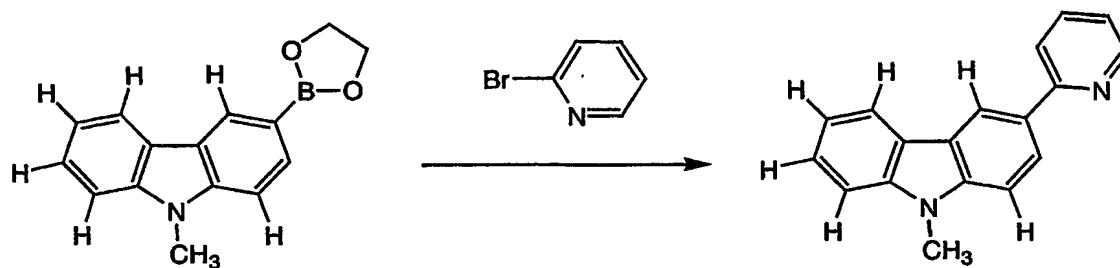
【化 16】



【0054】

2-ブロモピリジン (10 mmol)、カルバゾール誘導体ボロンエステル (10 mmol)、Pd(0) (PPh_3)₄ (0.2 mmol) のトルエン溶液に、アルゴン気流下、2 M の K_2CO_3 水溶液を加え、激しく攪拌しながら 48 時間還流した。反応混合物を室温まで冷却した後、大量のメタノール中に注ぎ、固体を沈殿させた。析出した固体を吸引濾過し、メタノールで洗浄することにより、3-(2-ピリジル)-9-メチルカルバゾールの固体を得た。

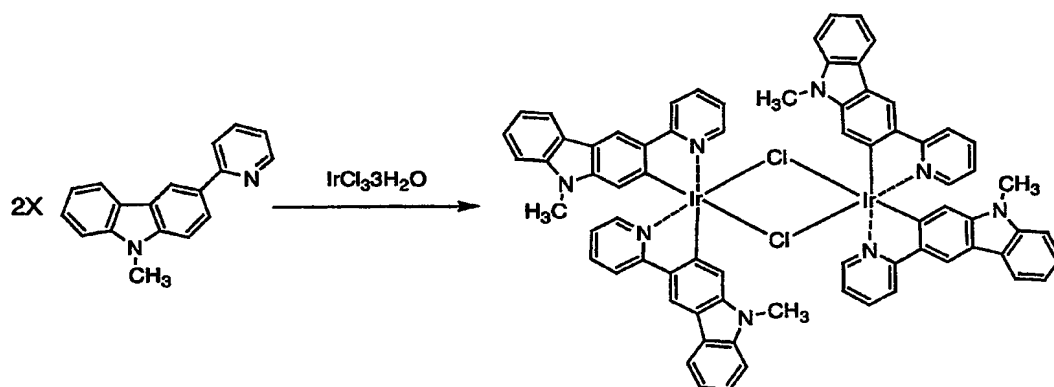
【化17】



【0055】

200mlの3つ口フラスコに塩化イリジウム(III) (1.7mmol)、3-(2-ピリジル)-9-メチルカルバゾール (7.58mmol)、エトキシエタノール50mlと水20mlを入れ、窒素気流下室温で30分間攪拌し、その後24時間還流攪拌した。反応物を室温まで冷却し、沈殿物を濾取水洗後、エタノール及びアセトンで順次洗浄した。室温で減圧乾燥し、テトラキス[3-(2-ピリジル)カルバゾール-N, C2] (μ-ジクロロ) ジイリジウム(III)の淡黄色粉末を得た。

【化18】

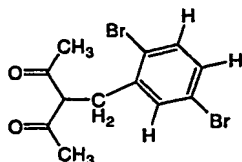


【0056】

200mlの3つ口フラスコにエトキシエタノール70ml、テトラキス[3-(2-ピリジル)-9-メチルカルバゾール-N, C] (μ-ジクロロ) イリジウム(III) (0.7mmol)、下記構造式で表されるアセチルアセトン誘導体 (2.10mmol) と炭酸ナトリウム (9.43mmol) を入れ、窒

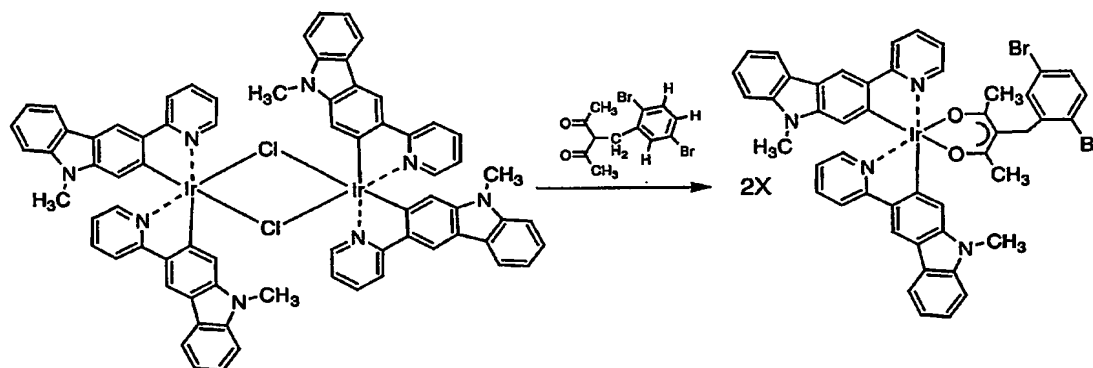
素気流下室温で攪拌し、その後15時間還流攪拌した。

【化19】



反応物を氷冷し、沈殿物を濾取水洗した。この沈殿物をシリカゲルカラムクロマト（溶離液：クロロホルム／メタノール：30／1）で精製し、ビス〔3-（2-ピリジル）-9-メチルカルバゾール-N, C2〕（ジプロモベンジルアセチルアセトナト）イリジウム（III）の淡黄色粉末を得た。

【化20】



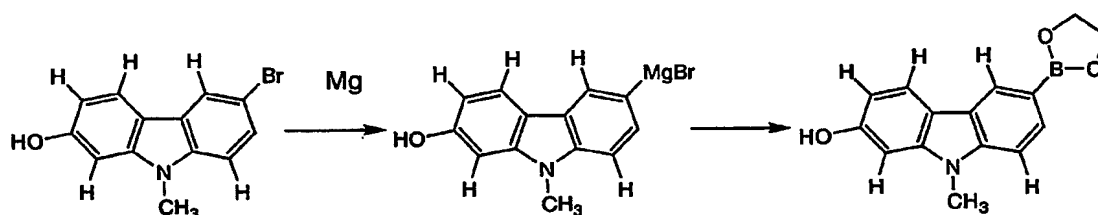
【0057】

実施例2 金属配位化合物（125）の合成

マグネシウム（1.9g、80mmol）のTHF混合物中に、2-ヒドロキシ-6-ブロモ-9-メチルカルバゾール（30mmol）のTHF溶液を、アルゴン気流下、よく攪拌しながら徐々に加え、グリニヤール試薬を調製した。得られたグリニヤール試薬を、トリメチルホウ酸エステル（300mmol）のTHF溶液に-78℃でよく攪拌しながら、2時間かけて徐々に滴下した後、2日間室温で攪拌した。反応混合物を粉碎した氷を含有する5%希硫酸中に注ぎ攪拌した。得られた水溶液をトルエンで抽出し、抽出物を濃縮したところ、無色の固体が得られた。得られた固体をトルエン／アセトン（1／2）から再結晶するこ

とにより、無色結晶としてカルバゾール誘導体ボロン酸が得られた(40%)。得られたカルバゾール誘導体ボロン酸(12mmol)と1,2-エタンジオール(30mmol)をトルエン中で10時間還流した後、トルエン/アセトン(1/4)から再結晶したところ、カルバゾール誘導体ボロンエステルが無色結晶として得られた。

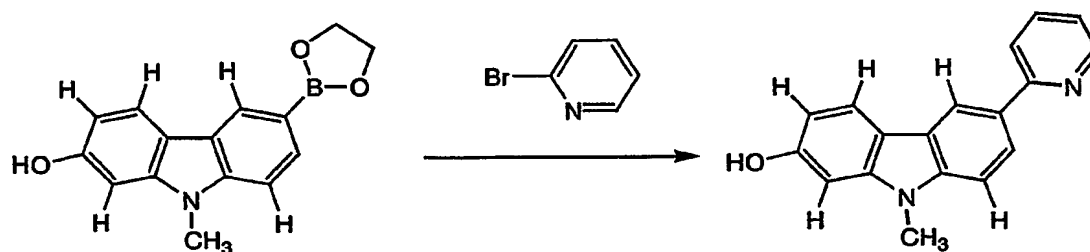
【化21】



【0058】

2-ブロモピリジン(10mmol)、カルバゾール誘導体ボロンエステル(10mmol)、Pd(0)(PPh₃)₄(0.2mmol)のトルエン溶液に、アルゴン気流下、2MのK₂CO₃水溶液を加え、激しく攪拌しながら48時間還流した。反応混合物を室温まで冷却した後、大量のメタノール中に注ぎ、固体を沈殿させた。析出した固体を吸引濾過し、メタノールで洗浄することにより、2-ヒドロキシ-6-(2-ピリジル)-9-メチルカルバゾールの固体を得た。

【化22】

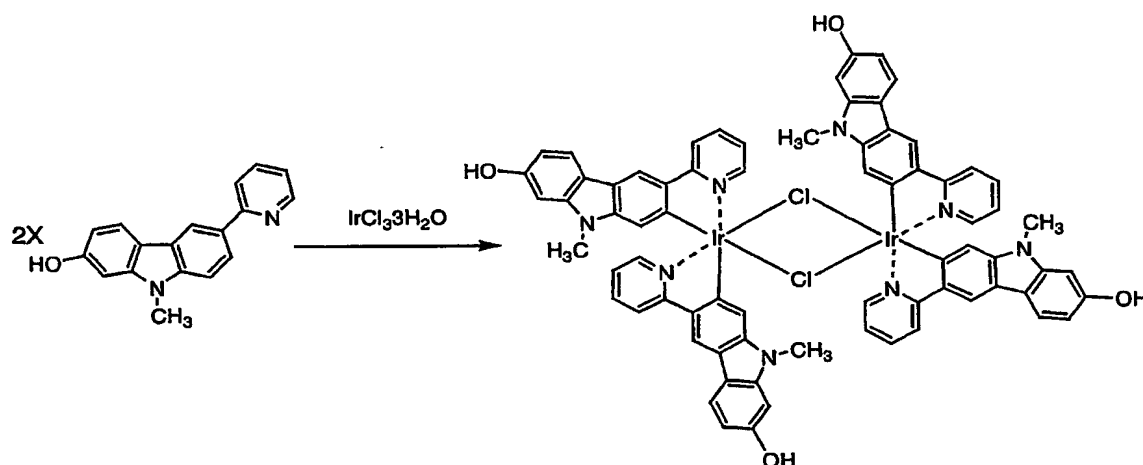


【0059】

200mlの3つ口フラスコに塩化イリジウム(III)(1.7mmol)、2-ヒドロキシ-6-(2-ピリジル)-9-メチルカルバゾール(7.5

8 mmol)、エトキシエタノール 50 ml と水 20 ml を入れ、窒素気流下室温で 30 分間攪拌し、その後 24 時間還流攪拌した。反応物を室温まで冷却し、沈殿物を濾取水洗後、エタノール及びアセトンで順次洗浄した。室温で減圧乾燥し、テトラキス[2-ヒドロキシ-6-(2-ピリジル)カルバゾール-N, C2] (μ -ジクロロ)ジイリジウム(III)の淡黄色粉末を得た。

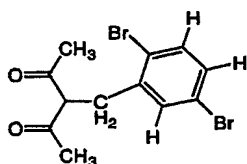
【化 2 3】



【0060】

200 ml の 3 口フラスコにエトキシエタノール 70 ml、テトラキス[2-ヒドロキシ-6-(2-ピリジル)-9-メチルカルバゾール-N, C] (μ -ジクロロ)イリジウム(III) (0.7 mmol)、下記構造式で表されるアセチルアセトン誘導体 (2.10 mmol) と炭酸ナトリウム (9.43 mmol) を入れ、窒素気流下室温で攪拌し、その後 15 時間還流攪拌した。

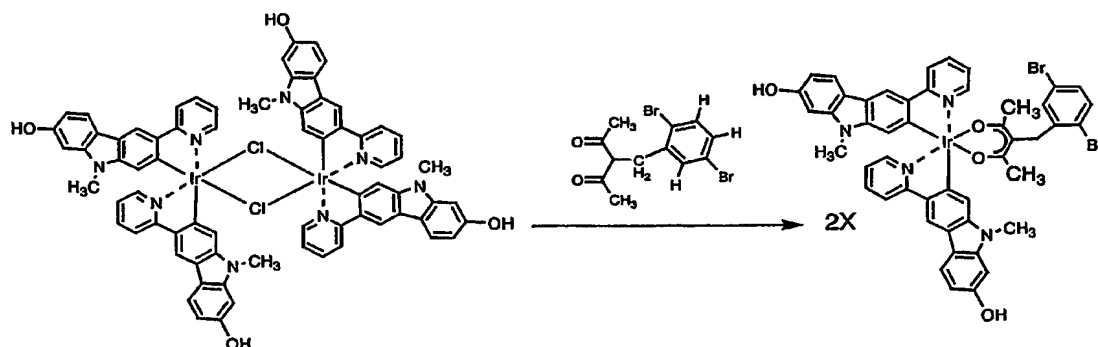
【化 2 4】



反応物を氷冷し、沈殿物を濾取水洗した。この沈殿物をシリカゲルカラムクロマト (溶離液: クロロホルム/メタノール: 30/1) で精製し、ビス[2-ヒドロキシ-6-(2-ピリジル)-9-メチルカルバゾール-N, C2] (ジブ

ロモベンジルアセチルアセトナト) イリジウム (I I I) の淡黄色粉末を得た。

【化 2 5】

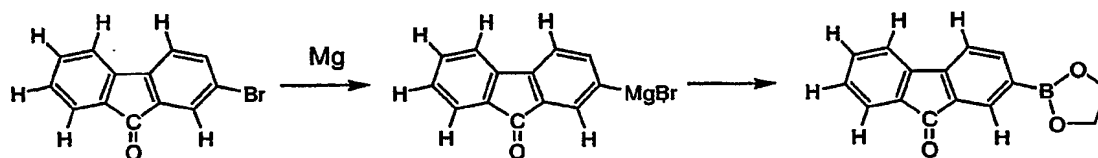


【0061】

実施例 3 金属配位化合物 (253) の合成

マグネシウム (1.9 g、80 mmol) の THF 混合物中に、2-ブロモ-9-フルオレノン (30 mmol) の THF 溶液を、アルゴン気流下、よく攪拌しながら徐々に加え、グリニヤール試薬を調製した。得られたグリニヤール試薬を、トリメチルホウ酸エステル (300 mmol) の THF 溶液に -78℃ でよく攪拌しながら、2 時間かけて徐々に滴下した後、2 日間室温で攪拌した。反応混合物を粉碎した氷を含有する 5% 希硫酸中に注ぎ攪拌した。得られた水溶液をトルエンで抽出し、抽出物を濃縮したところ、無色の固体が得られた。得られた固体をトルエン/アセトン (1/2) から再結晶することにより、無色結晶としてフルオレノン誘導体ボロン酸が得られた (40%)。得られたフルオレノン誘導体ボロン酸 (12 mmol) と 1,2-エタンジオール (30 mmol) をトルエン中で 10 時間還流した後、トルエン/アセトン (1/4) から再結晶したところ、フルオレノン誘導体ボロンエステルが無色結晶として得られた。

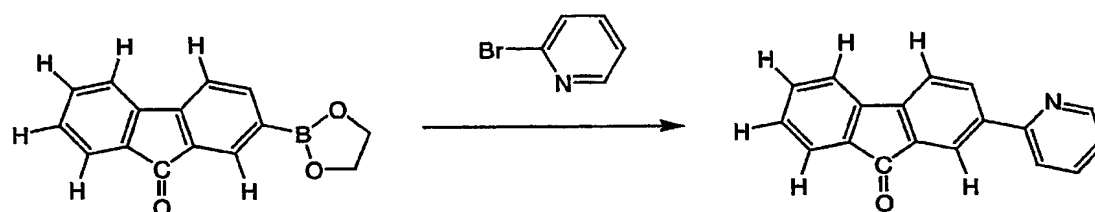
【化 2 6】



【0062】

2-ブロモピリジン (10 mmol)、フルオレノン誘導体ボロンエステル (10 mmol)、Pd(0) (PPh₃)₄ (0.2 mmol) のトルエン溶液に、アルゴン気流下、2MのK₂CO₃水溶液を加え、激しく攪拌しながら48時間還流した。反応混合物を室温まで冷却した後、大量のメタノール中に注ぎ、固体を沈殿させた。析出した固体を吸引濾過し、メタノールで洗浄することにより、2-(2-ピリジル)-9-フルオレノンの固体を得た。

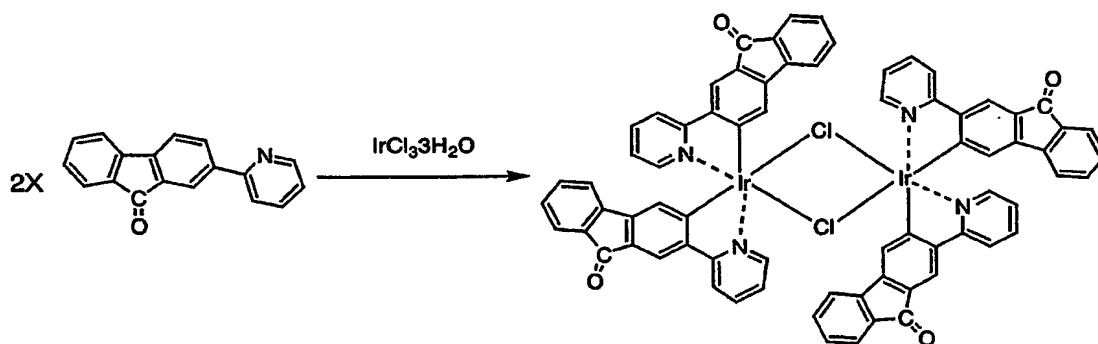
【化27】



【0063】

200 mlの3つ口フラスコに塩化イリジウム(III) (1.7 mmol)、2-(2-ピリジル)-9-フルオレノン (7.58 mmol)、エトキシエタノール50 mlと水20 mlを入れ、窒素気流下室温で30分間攪拌し、その後24時間還流攪拌した。反応物を室温まで冷却し、沈殿物を濾取水洗後、エタノール及びアセトンで順次洗浄した。室温で減圧乾燥し、テトラキス[2-(2-ピリジル)フルオレノン-N, C2] (μ-ジクロロ) ジイリジウム(III)の淡黄色粉末を得た。

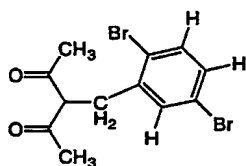
【化28】



【0064】

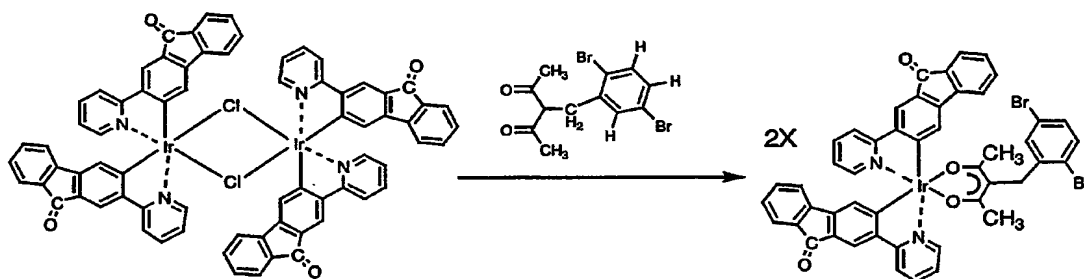
200 ml の 3 つ口フラスコにエトキシエタノール 70 ml、テトラキス [2-(2-ピリジル)-9-フルオレノン-N, C] (μ -ジクロロ) イリジウム (III) (0.7 mmol)、下記構造式で表されるアセチルアセトン誘導体 (2.10 mmol) と炭酸ナトリウム (9.43 mmol) を入れ、窒素気流下室温で攪拌し、その後 15 時間還流攪拌した。

【化 29】



反応物を氷冷し、沈殿物を濾取水洗した。この沈殿物をシリカゲルカラムクロマト (溶離液: クロロホルム/メタノール: 30/1) で精製し、ビス [2-(2-ピリジル)-9-フルオレノン-N, C2] (ジプロモベンジルアセチルアセトナト) イリジウム (III) の淡黄色粉末を得た。

【化 30】



【0065】

実施例 4 ジシクロヘキシルオキシベンゼンジボロン酸エステル (PP-1) の合成

マグネシウム (1.9 g、80 mmol) の THF 混合物中に、2,5-ジプロモ-1,4-ジシクロヘキシルオキシベンゼン (30 mmol) の THF 溶液を、アルゴン気流下に、よく攪拌しながら徐々に加え、グリニヤール試薬を調製した。得られたグリニヤール試薬を、トリメチルホウ酸エステル (300 mmol) の THF 溶液に -78℃ でよく攪拌しながら、2 時間かけて徐々に滴下した後、2

日間室温で攪拌した。反応混合物を粉碎した氷を含有する 5% 希硫酸中に注ぎ、攪拌した。得られた水溶液をトルエンで抽出し、抽出物を濃縮したところ、無色の固体が得られた。得られた固体をトルエン/アセトン (1/2) から再結晶することにより、無色結晶としてジシクロヘキシルオキシベンゼンジボロン酸が得られた (50%)。得られたジシクロヘキシルオキシベンゼンジボロン酸 (12 mmol) と 1, 2-エタングリコール (30 mmol) をトルエン中で 10 時間還流した後、トルエン/アセトン (1/4) から再結晶したところ、ジシクロヘキシルオキシベンゼンジボロン酸エステルが無色結晶として得られた (80%)

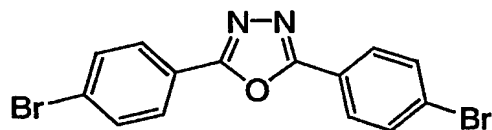
。

【0066】

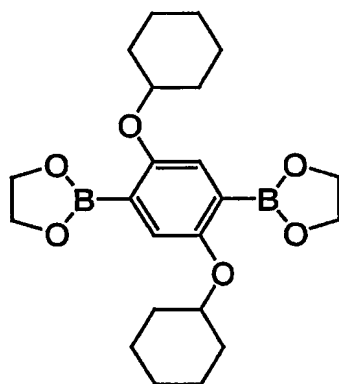
実施例 5 金属配位化合物を含む高分子共重合体の合成 (P-1)

実施例 1 で合成した金属配位化合物 (1) (1 mmol)、下記構造式で表される 2, 5-ビス (4-ブロモフェニル) [1, 3, 4] オキサジアゾール (9 mmol)、実施例 4 で合成したジシクロヘキシルオキシベンゼンジボロン酸エステル (10 mmol)、Pd (0) (PPh₃)₄ (0.2 mmol) のトルエン溶液に、アルゴン気流下、2 M の K₂CO₃ 水溶液を加え、激しく攪拌しながら、48 時間還流した。

【化 3 1】



2,5-Bis-(4-bromo-phenyl)-[1,3,4]oxadiazole



2-(4-[1,3]Dioxolan-2-yl-2,5-dicyclohexyloxy-phenyl)-[1,3,2]dioxaborolane

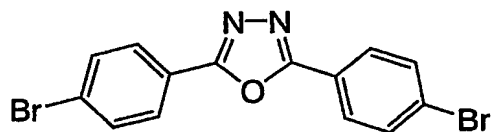
反応混合物を室温まで冷却した後、大量のメタノール中に注ぎ、固体を沈殿させた。析出した固体を吸引濾過し、メタノールで洗浄することにより、固体を得た。濾取した固体をトルエンに溶解した後、大量のアセトン中に注ぎ、固体を沈殿させた。析出した固体を吸引濾過し、アセトンで洗浄することにより、固体を得た。さらに、上記アセトンによる再沈処理を2回繰り返した。次に、得られた固体をトルエンに溶解した後、陽イオン・陰イオン交換樹脂（オルガノ社製イオン交換樹脂）を加え、1時間攪拌した後、吸引濾過してポリマー溶液を回収した。さらに、上記イオン交換樹脂による処理を2回繰り返した。回収したポリマー溶液を大量のメタノール中に注ぎ、固体を沈殿させた。さらに、得られた固体をソックスレー抽出器中でアセトンにより、24時間抽出・洗浄して金属配位化合物を含む高分子共重合体の合成（P-1）を得た。

【0067】

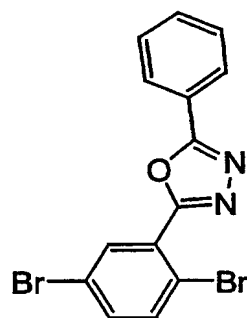
実施例 6 金属配位化合物を含む高分子共重合体の合成（P-2）

実施例 2 で合成した金属配位化合物 (125) (1 mmol)、下記構造式で表される 2, 5-ビス (4-プロモフェニル) [1, 3, 4] オキサジアゾール (4 mmol)、ジプロモジフェニルオキサジアゾール (4 mmol)、実施例 4 で合成したジシクロヘキシルオキシベンゼンジボロン酸エステル (10 mmol)、Pd (0) (PPh₃)₄ (0.2 mmol) のトルエン溶液に、アルゴン気流下、2 M の K₂CO₃ 水溶液を加え、激しく攪拌しながら、48 時間還流した。

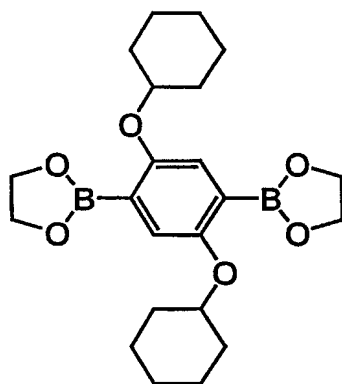
【化 3 2】



2,5-Bis-(4-bromo-phenyl)-[1,3,4]oxadiazole、



2-(2,5-Dibromo-phenyl)-5-phenyl-[1,3,4]oxadiazole、



2-(4-[1,3]Dioxolan-2-yl)-2,5-dicyclohexyloxy-phenyl)-[1,3,2]dioxaborolane

反応混合物を室温まで冷却した後、大量のメタノール中に注ぎ、固体を沈殿させた。析出した固体を吸引濾過し、メタノールで洗浄することにより、固体を得た。濾取した固体をトルエンに溶解した後、大量のアセトン中に注ぎ、固体を沈殿させた。析出した固体を吸引濾過し、アセトンで洗浄することにより、固体を得た。さらに、上記アセトンによる再沈処理を2回繰り返した。次に、得られた固体をトルエンに溶解した後、陽イオン・陰イオン交換樹脂（オルガノ社製イオ

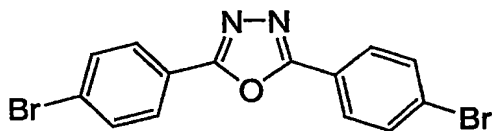
ン交換樹脂)を加え、1時間攪拌した後、吸引濾過してポリマー溶液を回収した。さらに、上記イオン交換樹脂による処理を2回繰り返した。回収したポリマー溶液を大量のメタノール中に注ぎ、固体を沈殿させた。さらに、得られた固体をソックスレー抽出器中でアセトンにより、24時間抽出・洗浄して金属配位化合物を含む高分子共重合体の合成(P-2)を得た。

【0068】

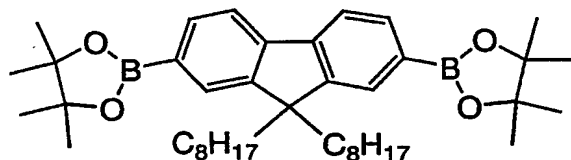
実施例7 金属配位化合物を含む高分子共重合体の合成(P-3)

実施例3で合成した金属配位化合物(253)(1mmol)、下記構造式で表されるジプロモジフェニルオキサジアゾール(9mmol)、9,9-ジオクチルフルオレン-2,7-ジボロン酸エステル(5mmol)、実施例4で合成したジシクロヘキシルオキシベンゼンジボロン酸エステル(5mmol)、Pd(0)(PPh₃)₄(0.2mmol)のトルエン溶液に、アルゴン気流下、2MのK₂CO₃水溶液を加え、激しく攪拌しながら、48時間還流した。

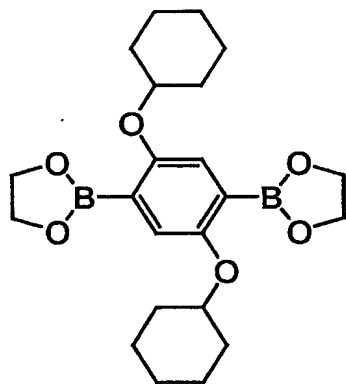
【化 33】



2,5-Bis-(4-bromo-phenyl)-[1,3,4]oxadiazole、



9,9-Dioctylfluorene-2,7-bis(pinacol boronate)、



2-(4-[1,3]Dioxolan-2-yl-2,5-dicyclohexyloxy-phenyl)-[1,3,2]dioxaborolane

反応混合物を室温まで冷却した後、大量のメタノール中に注ぎ、固体を沈殿させた。析出した固体を吸引濾過し、メタノールで洗浄することにより、固体を得た。濾取した固体をトルエンに溶解した後、大量のアセトン中に注ぎ、固体を沈殿させた。析出した固体を吸引濾過し、アセトンで洗浄することにより、固体を得た。さらに、上記アセトンによる再沈処理を2回繰り返した。次に、得られた固体をトルエンに溶解した後、陽イオン・陰イオン交換樹脂（オルガノ社製イオン交換樹脂）を加え、1時間攪拌した後、吸引濾過してポリマー溶液を回収した。さらに、上記イオン交換樹脂による処理を2回繰り返した。回収したポリマー溶液を大量のメタノール中に注ぎ、固体を沈殿させた。さらに、得られた固体を

ソックスレー抽出器中でアセトンにより、24時間抽出・洗浄して金属配位化合物を含む高分子共重合体の合成 (P-3) を得た。

【0069】

実施例 8 有機 EL 素子の作製 (1)

実施例 5 で得た金属配位化合物を含む高分子共重合体 (P-1) のトルエン溶液 (1.0 wt %) を、ITO (酸化インジウム錫) を 2 mm 幅にパターンニングしたガラス基板上に、乾燥窒素環境下でスピンドット塗布してポリマ発光層 (膜厚 70 nm) を形成した。次いで、乾燥窒素環境下でホットプレート上で 80℃/5 分間加熱乾燥した。得られたガラス基板を真空蒸着機中に移し、上記発光層上に Ca (膜厚 20 nm)、Al (膜厚 100 nm) の順に電極を形成した。有機 EL 素子の特性は室温にて、電流電圧特性をヒューレットパッカード社製の微小電流計 4140B で測定し、発光輝度はトプコン社製 SR-3 で測定した。ITO を正極、Ca/Al を陰極にして電圧を印加したところ、約 4 V で青色発光 ($\lambda = 455 \text{ nm}$) が観測された。この青色発光における色調の変化は、25℃で、500 時間経過後も認められなかった。

【0070】

実施例 9 有機 EL 素子の作製 (2)

実施例 6 で得た金属配位化合物を含む高分子共重合体 (P-2) のトルエン溶液 (1.0 wt %) を、ITO (酸化インジウム錫) を 2 mm 幅にパターンニングしたガラス基板上に、乾燥窒素環境下でスピンドット塗布してポリマ発光層 (膜厚 70 nm) を形成した。次いで、乾燥窒素環境下でホットプレート上で 80℃/5 分間加熱乾燥した。得られたガラス基板を真空蒸着機中に移し、上記発光層上に LiF (膜厚 0.5 nm)、Al (膜厚 100 nm) の順に電極を形成した。有機 EL 素子の特性は室温にて、電流電圧特性をヒューレットパッカード社製の微小電流計 4140B で測定し、発光輝度はトプコン社製 SR-3 で測定した。ITO を正極、LiF/Al を陰極にして電圧を印加したところ、約 5 V でオレンジ色発光 ($\lambda = 588 \text{ nm}$) が観測された。このオレンジ色発光における色調の変化は、25℃で、500 時間経過後も認められなかった。

【0071】

実施例 10 有機 EL 素子の作製 (3)

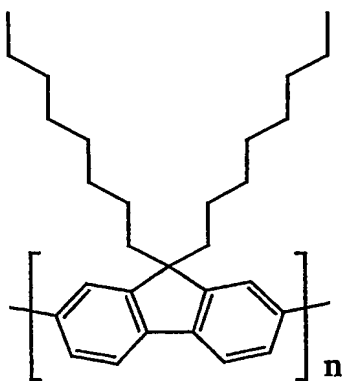
金属配位化合物を含む高分子共重合体 (P-1) の代わりに金属配位化合物を含む高分子共重合体 (P-3) を用いた以外は、実施例 8 と同様にして ITO/ポリマー発光層/Ca/Al 素子を作製した。有機 EL 素子の特性は室温にて、電流電圧特性をヒューレットパッカード社製の微小電流計 4140B で測定し、発光輝度はトプコン社製 SR-3 で測定した。ITO を正極、Ca/Al を陰極にして電圧を印加したところ、約 4 V で青色発光 ($\lambda = 460 \text{ nm}$) が観測された。この青色発光における色調の変化は、25℃で、500 時間経過後も認められなかった。

【0072】

比較例 1

金属配位化合物を含む高分子共重合体 (P-1) の代わりにポリジオクチルフルオレンを用いた以外は、実施例 8 と同様にして ITO/ポリマー発光層/Ca/Al 素子を作製した。得られた ITO/ポリマー発光層/Ca/Al 素子を電源に接続し、ITO を正極、LiF を陰極にして電圧を印加したところ、約 6 V で青色発光 ($\lambda = 430 \text{ nm}$) が観測されたが、時間と共に発光色が青色から黄緑色に変化した。

【化 34】

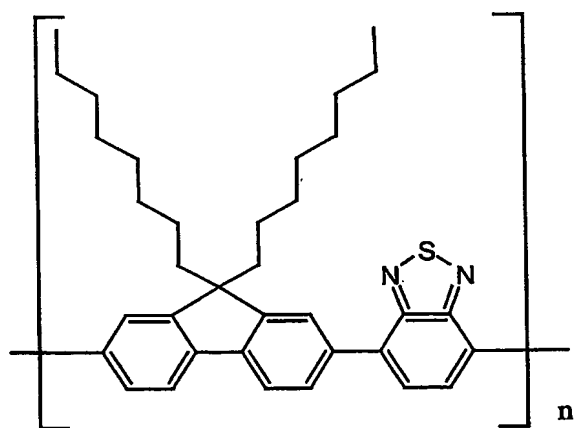


【0073】

比較例 2

金属配位化合物を含む高分子共重合体 (P-1) の代わりに下記構造式で表される (ジオクチルフルオレン/ベンゾチアゾール) 共重合体を用いた以外は、実施例 8 と同様にして ITO/ポリマー発光層/LiF/AL 素子を作製した。得られた ITO/ポリマー発光層/LiF/AL 素子を電源に接続し、ITO を正極、LiF/AL を陰極にして電圧を印加したところ、約 8 V で黄色発光 ($\lambda = 548 \text{ nm}$) が観測されたが、時間と共に発光色が黄色から黄白色に変化した。

【化 3 5】

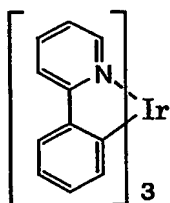


【0074】

比較例 3

ITO (酸化インジウム錫) を 2 mm 幅にパターンニングしたガラス基板上に、ホール輸送層として α -NPD を、 10^{-5} Pa の真空チャンバー内で抵抗加熱による真空蒸着法にて、膜厚 40 nm 形成した。その上に、下記構造式で示される金属配位化合物 $\text{Ir}(\text{ppy})_3$ を CBP と重量比が 5% になるように共蒸着を行った。

【化 3 6】



さらに、電子輸送層として前記 Alq₃ を 30 nm 蒸着した。
この上に、陰極電極層として LiF を 0.5 ~ 2 nm、Al を 100 ~ 150 nm 蒸着した。

有機 EL 素子の特性は室温にて、電流電圧特性をヒューレットパッカード社製の微小電流計 4140B で測定し、発光輝度はトプコン社製 SR-3 で測定した。得られた素子を電源に接続し、ITO を正極、LiF/Al を陰極にして電圧を印加したところ、約 6 V で緑色発光 ($\lambda = 516 \text{ nm}$) が観測された。

一定電流 (50 mA/cm^2) で駆動したときの輝度半減時間を測定したところ、100 時間であった。

【0075】

【発明の効果】

本発明の金属配位化合物を含む高分子共重合体は、例えば、有機 EL 素子用材料として好適である。これらは、中でも、良好な発光の色純度および安定性、良好なフィルム形成能を示す。

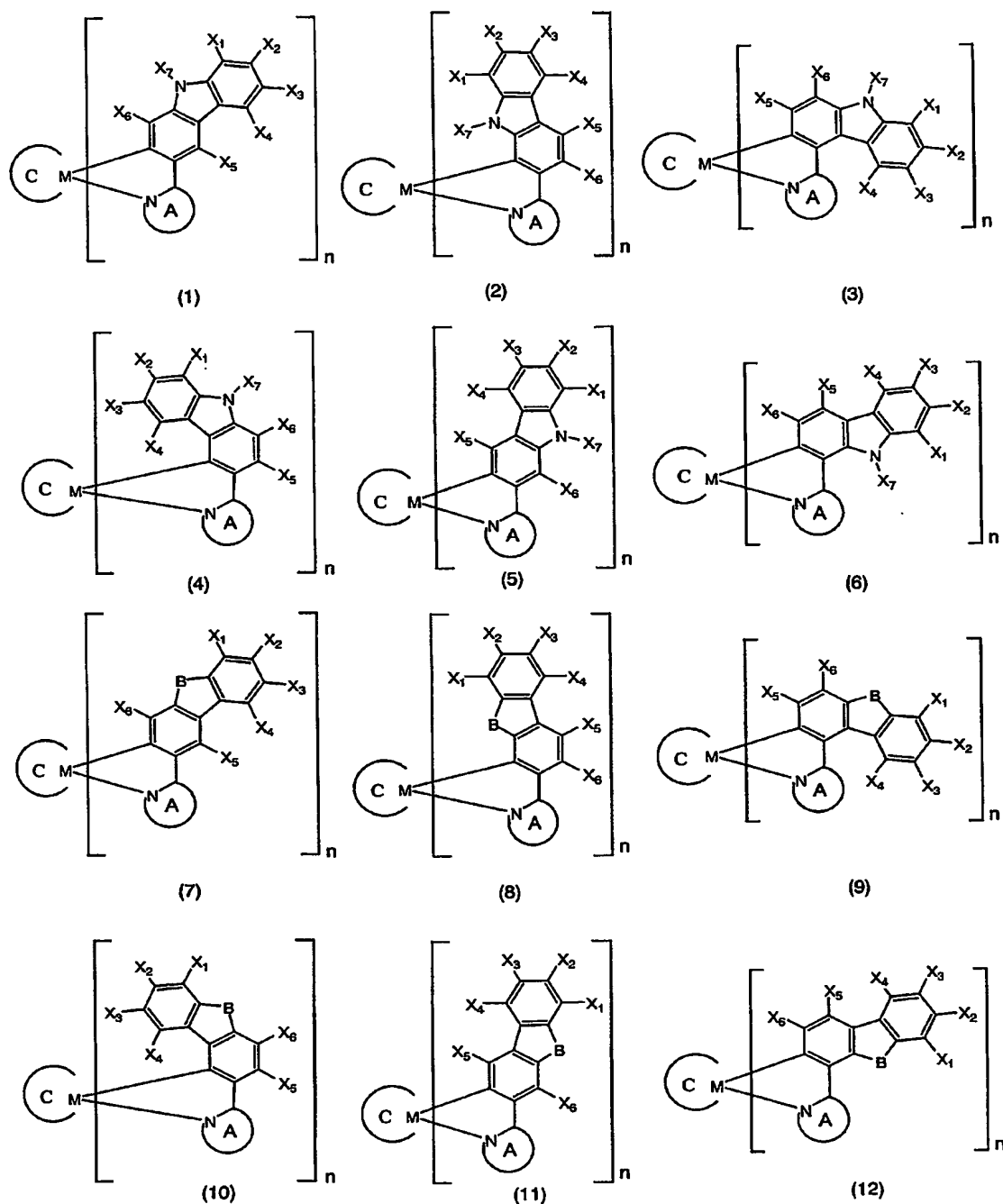
【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 色純度に優れる青色りん光発光を有する金属配位化合物を含む高分子共重合体を提供すること、また、青色から赤色に至る様々な色の発光を有し、駆動寿命の長い金属配位化合物を含む高分子共重合体を提供すること。

【解決手段】 式(1)～式(12)：

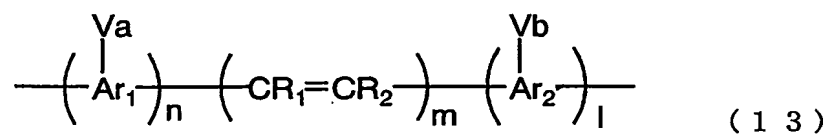
【化1】



B : >O, >S, >C=O, >SO₂, >CR₂

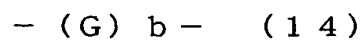
で表されるいずれかの金属配位化合物モノマー単位と、置換又は非置換であつてもよい下記一般式(13)で表される共役モノマー単位

【化2】



で表されるモノマー単位と、を含む共重合体であって、前記各モノマー単位を結合する基が、式 (14) :

【化3】



で表される結合基、からなる金属配位化合物含有高分子共重合体。

【選択図】 なし

特願 2 0 0 3 - 1 7 3 9 3 3

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号 [0 0 0 0 0 4 4 5 5]

1. 変更年月日	1 9 9 3 年 7 月 2 7 日
[変更理由]	住所変更
住 所	東京都新宿区西新宿 2 丁目 1 番 1 号
氏 名	日立化成工業株式会社